

09/319384

CT/JP 97/03708

21.10.97

日本国特許庁  
PATENT OFFICE  
JAPANESE GOVERNMENT

REC'D	21 OCT 1997
WIPO	PGT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日  
Date of Application:

1996年12月6日

出願番号  
Application Number:

平成8年特許願第327252号

出願人  
Applicant(s):

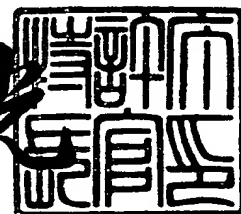
昭和電工株式会社

PRIORITY DOCUMENT

1997年9月26日

特許庁長官  
Commissioner,  
Patent Office

荒井寿光



出証番号 出証特平09-3075226

【書類名】 特許願

【整理番号】 11H080274

【提出日】 平成 8年12月 6日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08H 5/02  
B27K 3/02  
B27K 3/34  
B27K 3/52

【発明の名称】 多孔質物品内部処理用組成物及びその用途

【請求項の数】 36

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県千葉市緑区大野台1丁目1番1号 昭和電工株式会社 総合研究所内

【氏名】 愛知後 貴

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県千葉市緑区大野台1丁目1番1号 昭和電工株式会社 総合研究所内

【氏名】 大野 律子

【特許出願人】

【識別番号】 000002004

【氏名又は名称】 昭和電工株式会社

【代表者】 村田 一

【代理人】

【識別番号】 100094237

【弁理士】

【氏名又は名称】 矢口 平

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 010227

【納付金額】 21,000円

特平 8-327252

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9404419

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 多孔質物品内部処理用組成物及びその用途

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素及び該酵素の基質を含むことを特徴とする多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項2】 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を含むことを特徴とする請求項1記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項3】 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物が、リグニンもしくはリグニン誘導体である請求項2記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項4】 リグニン誘導体がリグニンスルホン酸もしくはリグニンスルホン酸塩である請求項3記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項5】 酵素の基質として、水不溶性の固形成分の一部を遠心もしくはろ過により除去したリグニン、リグニンスルホン酸またはリグニンスルホン酸塩を含むことを特徴とする請求項3または4記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項6】 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物が、OH基及び／もしくはアミノ基の他に、ポリオキシエチレン、ポリエチレンイミン、または炭素数が1から22の飽和もしくは不飽和のアルキル鎖を構造部分とする置換基を有する芳香族化合物である請求項2記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項7】 不飽和脂肪酸、不飽和アルコール、もしくは不飽和アルキル化合物を含むことを特徴とする請求項2～6のいずれか記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項8】 芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、または生物忌避剤から選ばれる少なくとも1種の薬剤を含むことを特徴とする請求項1～7のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項9】 薬剤が、金属塩、金属化合物もしくは金属錯体の溶液または粉体である請求項8に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項10】 金属が、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウム、または銀から選ばれる少なくとも1種の金属である請求項9に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項11】 薬剤が、ホウ素塩、ホウ素系化合物もしくはホウ素含有錯体の溶液または粉体である請求項8に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項12】 薬剤が、植物由来の抽出物もしくは抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物である請求項8に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項13】 植物由来の抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物が、トロポロン類、モノテルペン類、セスキテルペン類、ポリフェノール類、ナフタレン誘導体、長鎖脂肪族アルコール、アルデヒド類、またはアリルイソチオシアネートである請求項12に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項14】 薬剤が、OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を1つまたは複数有する芳香族化合物または環状化合物である請求項8に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項15】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素がカテコールオキシダーゼ、ラッカーゼ、ポリフェノールオキシダーゼ、アスコルビン酸オキシダーゼ、またはビリルビンオキシダーゼである請求項1～14のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項16】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、ペルオキシダーゼ作用を有する酵素と過酸化水素を生成できるオキシダーゼの混合物である請求項1～14のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項17】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、ミロセシウム (*Myrothecium*) 属菌類を培養して得られる酵素である請求項1～16のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項18】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、シリンガルダジンを用いる活性測定でpH7.5以上のアルカリ側に至適反応pHを示す酵素であ

る請求項1～17のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項19】 使用時に希釈するための高濃度溶液として、または使用時に溶解するための粉末もしくは造粒された粉末として調製された請求項1～18のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

【請求項20】 請求項1～19記載の多孔質物品内部処理用組成物をそのまま、または希釈もしくは溶解して多孔質物品中に含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことを特徴とする多孔質物品の処理方法。

【請求項21】 加圧及び／もしくは減圧により含浸を行うことを特徴とする請求項20記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項22】 加圧を1～20気圧で実施することを特徴とする請求項21に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項23】 前処理もしくは後処理として、芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウイルス剤、あるいは生物忌避剤から選ばれる少なくとも1種の薬剤を多孔質物品に塗布あるいは含浸することを特徴とする請求項20～22のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項24】 薬剤が、金属塩、金属化合物、もしくは金属錯体の溶液または微粉体である請求項23に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項25】 金属が、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウムまたは銀から選ばれる少なくとも1種の金属である請求項24記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項26】 薬剤が、ホウ素塩、ホウ素系化合物、もしくはホウ素含有錯体の溶液または微粉体である請求項23に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項27】 薬剤が、植物由来の抽出物、抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物である請求項23に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項28】 植物由来の抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物が、トロポロン類、モノテルペン類、セスキテルペン類、ポリフェノール類、ナフタレン誘導体、長鎖脂肪族アルコール、アルデヒド類、またはアリルイソチオシアネートである請求項27に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項29】 薬剤が、OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を1つまたは複数有する芳香族化合物または環状化合物である請求項23に記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項30】 多孔質物品が金属焼結体、鑄造品、合金、ダイカスト品、セラミックス、レンガ、コンクリート、木材、木質加工材、モミ、藁草、藁、竹材、もしくは合成樹脂の発泡体である請求項20～29のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項31】 多孔質物品に含浸する液中のフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の濃度が0.1～30%である請求項20～30のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項32】 アルカリpH域においてポリフェノール酸化作用を有する酵素を用いることを特徴とする請求項20～31のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項33】 多孔質物品中での高分子化反応が十分に進行する前に多孔質物品の洗浄を行い、調整された多孔質性を得ることを特徴とする請求項20～32のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項34】 強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、または無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性を付与する効果を有する請求項20～33のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

【請求項35】 請求項20～34のいずれかに記載の方法で得られる多孔質物品処理物。

【請求項36】 多孔質性を保持していることを特徴とする請求項35に記載の多孔質物品処理物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、多孔質物品中でのフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物等の酵素的高分子化方法、その方法に使用する組成物、及びその方法で得られる多孔質物品処理物に関する。

さらに詳しく言えば、本発明は、アルカリpH域においてポリフェノール酸化作用を有する酵素、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物、さらには不飽和化合物もしくは薬剤を、多孔質物品に加圧及び／もしくは減圧により含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことによる多孔質物品の処理方法、及び当該処理方法に使用する組成物、さらには当該方法により得られる、強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、あるいは無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性が付与もしくは向上された多孔質物品の処理物に関する。

さらに詳しく言えば、本発明は、金属焼結体、鋳造品、合金、ダイカスト品、セラミックス、レンガ、コンクリート、木材、木質加工材、木片、木粉、モミ、藁草、藁、竹材、繊維、紙、パルプ、もしくは合成樹脂の発泡体といった多孔質物品の処理方法、処理物または処理用組成物に関する。

【0002】

【従来の技術】

従来、物性の改質、強度の付与、集合材の製造、抗菌性や防虫性の付与等を目的として、木材、木片、木粉、繊維、紙、もしくはパルプ等の多孔質物品に対して熱硬化性樹脂等を含浸あるいは塗布した後、加熱によって多孔質物品で重合するという処理方法が実施されている。しかしながら、熱硬化性樹脂中には未反応のホルムアルデヒドが含まれるため人体への影響が懸念されており、ホルムアルデヒドを含有しない化合物の利用が求められていた。また、熱硬化性樹脂の硬化



のためには、80～200℃での加熱が必要であるため、特別の加熱施設と加熱用のエネルギーを必要とする欠点があった。

## 【0003】

また、従来、ポリフェノール酸化酵素、例えば担子菌類や不完全菌類の生産するラッカーゼやポリフェノールオキシダーゼを重合触媒とする様々な酵素重合法が、W087-2939、特開平5-117591、特開平6-287516、特開平7-126354、特開平7-126377、あるいは *Journal of Biotechnology*, 13, 229-241, 1990 などを実施されていた。しかしながら、これらの酵素重合法は、溶液中あるいは固体表面での酵素重合反応とその利用に関するものである。また、ラッカーゼを重合触媒としてホルムアルデヒドを含有しないウルシオール等の天然物質を重合する反応を塗装剤、接着剤に利用する方法は、古来より漆として用いられており、ラッカーゼ等のポリフェノール酸化作用を有する酵素をその基質と共に段ボールに塗布し、段ボールの耐水性を向上させる試みは行われている。しかしながら、これらの漆利用方法やこれに類似する技術では、本質的に固体表面あるいは固体張り合わせ面での重合反応であり、添加物も着色を目的とする顔料や、天然漆を真似た水溶性多糖類などに留まっており、漆類似反応の工業的な利用・応用は限られたものであった。

## 【0004】

更に、従来、菌類の生産するラッカーゼやポリフェノールオキシダーゼはその至適反応pHが酸性領域にあるため、これらの酵素を用いて高分子化反応を触媒・加速するためには、反応を酸性から中性のpH域で実施する必要があり、しかもその高分子化反応の速度は十分に高いものではなかった。また、これらの酵素が反応できる天然の有機化合物の多くはポリフェノール化合物であるが、これらポリフェノール化合物の溶解度は酸性から中性のpH域において低下するにもかかわらず、酵素の至適反応pHが酸性領域にあるため、反応を酸性から中性のpH域で実施する必要があり、高濃度のポリフェノール化合物を効率よく高分子化することができないという欠点があった。また、多くのポリフェノール化合物はアルカリpH域でその自動酸化が加速されるにもかかわらず、従来は、酸性から中性のpH域において酵素的な酸化重合を行っていたため、自動酸化を有効に利

用できないという欠点があった。

また、従来よりビリルビンオキシダーゼによっても、フェノール性化合物等が高分子化でき、これをリグニンの高分子化、綿の染色に利用可能であることが知られている（W095-01426号、特開平6-316874号）。しかしながら、ビリルビンオキシダーゼを用いる先行技術でもフェノール性化合物等の酵素触媒的な重合を酸性から中性のpH領域で実施しており、その高分子化反応の速度は十分に高いものではなかった。

【0005】

また、微生物による腐食を阻止するために、誘導体化したリグニンを木材に加える第1段階と、リグニンを水不溶性にするために金属イオンを含有する弱酸性水溶液を含浸する第2段階からなる木材含浸方法が、特開昭61-268729で試みられている。しかしながらこの方法は、リグニン誘導体と金属イオンとの複合物の水に対する溶解度は低下するが、リグニン誘導体自体は水不溶性物質として固定されてはいない。また、処理のためには2種類の処理剤を切り替えて用いなければならず、現在木材保存剤として主に用いられ、1剤で処理が可能なCCA系水溶液（クロム・銅・砒素化合物）を注入するための設備へ導入するのは困難である。従って、木材への固着力の強いリグニン誘導体利用方法、及び1剤で処理が可能な方法の開発が望まれていた。

【0006】

また、従来、様々な薬剤を多孔質物品中に含浸し、その改質が図られていたが、注入された薬剤が溶脱するため長期間有効な性質を多孔質物品に付与することが困難であったり、溶脱した薬剤による環境問題、人体への影響が懸念されており、強い溶脱抑止効果、添加した薬剤の長期間の効力、容易な処理操作が得られる多孔質物品の処理方法が求められていた。

【0007】

【発明が解決しようとする課題】

従って、本発明の課題は、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を多孔質物品中で高分子化する酵素触媒による方法を提供することにある。

本発明の他の課題は、ポリフェノール酸化作用を有する酵素を用いて、アルカ

リpH域においてフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を効率よく高分子化する工程を含む、強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、あるいは無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性が付与もしくは向上された多孔質物品の処理方法や処理剤、あるいは処理物を提供することにある。

## 【0008】

## 【課題を解決するための手段】

本発明者らは、長期間有効な、強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、あるいは無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性を、木材等の多孔質物品において付与あるいは向上させるための方法を開発するため、鋭意研究を行った。そして、ポリフェノール酸化作用を有する酵素、及び、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物、さらには不飽和化合物もしくは薬剤を多孔質物品に含浸あるいは加圧及び／もしくは減圧により含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことにより本発明の目的が達成されることを見出し、本発明を完成させるに至った。

## 【0009】

すなわち本発明は、酸素（空気）を酸化剤として利用するポリフェノール酸化作用を有する酵素あるいは酵素系を使用するものであり、こうした酵素あるいは酵素系が、多孔質物品内部の酸素供給速度の低い環境において、酸化反応、高分子化反応を触媒するということは驚くべきことである。特に、減圧操作を処理工程の一部として含む含浸処理は、含浸の困難な多孔質物品に対する処理液の注入量を高めるための操作として極めて有効である。しかしながら、減圧操作を経た処理液及び処理物は、液中の溶存酸素濃度が低下しており、酸素を酸化剤として

利用する触媒反応のためには不利な状態にある。しかるに、驚くべきことに、減圧操作を経た多孔質物品の処理物においても、その内部での触媒的な酸化反応、高分子化反応が進行することを見出した。また、含浸の困難な多孔質物品に対する処理液の注入量を高めるための操作として、加圧注入法も極めて有効であるが、加圧処理に対して多くの酵素は不安定であることが知られている。しかしながら、驚くべきことに、ポリフェノール酸化触媒としてのポリフェノール酸化酵素が、加圧注入処理を経てもその触媒活性を維持し、さらに多孔質物品内部の酸素供給速度の低い環境において、酸化反応、高分子化反応を触媒するということを見出した。

## 【0010】

また、多孔質物品の処理効果を増大する目的や、多孔質物品内部で重合したフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物による薬剤固定能や薬剤徐放能を有効に活用する目的で、様々な芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、あるいは生物忌避剤を併用する処理方法について、鋭意研究を行った。そして、ポリフェノール酸化作用を有する酵素を用いる高分子化反応により、一般に、酵素反応阻害あるいは酵素の失活をもたらすと考えられている薬剤を含む多くの薬剤において、その固定あるいは徐放が可能であることを見出し、本発明を完成させるに至った。

## 【0011】

すなわち本発明は以下のものを提供するものである。

〔1〕 ポリフェノール酸化作用を有する酵素及び該酵素の基質を含むことを特徴とする多孔質物品内部処理用組成物。

〔2〕 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を含むことを特徴とする前記〔1〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔3〕 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物が、リグニンもしくはリグニン誘導体である前記〔2〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔4〕 リグニン誘導体がリグニンスルホン酸もしくはリグニンスルホン酸塩である前記〔3〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔5〕 酵素の基質として、水不溶性の固形成分の一部を遠心もしくはろ過によ

り除去したリグニン、リグニンスルホン酸またはリグニンスルホン酸塩を含むことを特徴とする前記〔3〕または〔4〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔6〕 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物が、OH基及び／もしくはアミノ基の他に、ポリオキシエチレン、ポリエチレンイミン、または炭素数が1から22の飽和もしくは不飽和のアルキル鎖を構造部分とする置換基を有する芳香族化合物である前記〔2〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔7〕 不飽和脂肪酸、不飽和アルコール、もしくは不飽和アルキル化合物を含むことを特徴とする前記〔2〕～〔6〕のいずれか記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔8〕 芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、または生物忌避剤から選ばれる少なくとも1種の薬剤を含むことを特徴とする前記〔1〕～〔7〕のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

#### 【0012】

〔9〕 薬剤が、金属塩、金属化合物もしくは金属錯体の溶液または粉体である前記〔8〕に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔10〕 金属が、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウム、または銀から選ばれる少なくとも1種の金属である前記〔9〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔11〕 薬剤が、ホウ素塩、ホウ素系化合物もしくはホウ素含有錯体の溶液または粉体である前記〔8〕に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔12〕 薬剤が、植物由来の抽出物もしくは抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物である前記〔8〕に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

#### 【0013】

〔13〕 植物由来の抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物が、トロポロン類、モノテルペン類、セスキテルペン類、ポリフェノール類、ナフタレン誘導体、長鎖脂肪族アルコール、アルデヒド類、またはアリルイソチオシアネートである前記〔12〕記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔14〕 薬剤が、OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を1つまたは複数有する芳香族化合物または環状化合物である前記〔8〕に記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔15〕 ポリフェノール酸化作用を有する酵素がカテコールオキシダーゼ、ラッカーゼ、ポリフェノールオキシダーゼ、アスコルビン酸オキシダーゼ、またはビリルビンオキシダーゼである前記〔1〕～〔14〕のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔16〕 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、ペルオキシダーゼ作用を有する酵素と過酸化水素を生成できるオキシダーゼの混合物である前記〔1〕～〔14〕のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔17〕 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、ミロセシウム (*Myrothecium*) 属菌類を培養して得られる酵素である前記〔1〕～〔16〕のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔18〕 ポリフェノール酸化作用を有する酵素が、シリungalダジンを用いる活性測定でpH7.5以上のアルカリ側に至適反応pHを示す酵素である前記〔1〕～〔17〕のいずれかに記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔19〕 使用時に希釈するための高濃度溶液として、または使用時に溶解するための粉末もしくは造粒された粉末として調製された前記〔1〕～〔18〕のいずれか記載の多孔質物品内部処理用組成物。

〔0014〕

〔20〕 前記〔1〕～〔19〕記載の多孔質物品内部処理用組成物をそのまま、または希釈もしくは溶解して多孔質物品中に含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことを特徴とする多孔質物品の処理方法。

〔21〕 加圧及び／もしくは減圧により含浸を行うことを特徴とする前記〔20〕記載の多孔質物品の処理方法。

〔22〕 加圧を1～20気圧で実施することを特徴とする前記〔21〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔23〕 前処理もしくは後処理として、芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、あるいは生物忌避剤から選ば

れる少なくとも1種の薬剤を多孔質物品に塗布あるいは含浸することを特徴とする前記〔20〕～〔22〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔24〕 薬剤が、金属塩、金属化合物、もしくは金属錯体の溶液または微粉体である前記〔23〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔25〕 金属が、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウムまたは銀から選ばれる少なくとも1種の金属である前記〔24〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔26〕 薬剤が、ホウ素塩、ホウ素系化合物、もしくはホウ素含有錯体の溶液または微粉体である前記〔23〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔27〕 薬剤が、植物由来の抽出物、抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物である前記〔23〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔28〕 植物由来の抽出成分、または植物抽出成分と同等の構造を有する合成物が、トロポロン類、モノテルペン類、セスキテルペン類、ポリフェノール類、ナフタレン誘導体、長鎖脂肪族アルコール、アルデヒド類、またはアリルイソチオシアネートである前記〔27〕に記載の多孔質物品の処理方法。

〔29〕 薬剤が、OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を1つまたは複数有する芳香族化合物または環状化合物である前記〔23〕に記載の多孔質物品の処理方法。

【0015】

〔30〕 多孔質物品が金属焼結体、鋳造品、合金、ダイカスト品、セラミックス、レンガ、コンクリート、木材、木質加工材、モミ、藁、竹材、もしくは合成樹脂の発泡体である前記〔20〕～〔29〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔31〕 多孔質物品に含浸する液中のフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の濃度が 0.1～30%である前記〔20〕～〔30〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔32〕 アルカリpH域においてポリフェノール酸化作用を有する酵素を用いることを特徴とする前記〔20〕～〔31〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔33〕 多孔質物品中での高分子化反応が十分に進行する前に多孔質物品の洗浄を行い、調整された多孔質性を得ることを特徴とする前記〔20〕～〔32〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔34〕 強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、または無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性を付与する効果を有する前記〔20〕～〔33〕のいずれかに記載の多孔質物品の処理方法。

〔35〕 前記〔20〕～〔34〕のいずれかに記載の方法で得られる多孔質物品処理物。

〔36〕 多孔質性を保持していることを特徴とする前記〔35〕に記載の多孔質物品処理物。

以下本発明について詳細に説明する。

#### 【0016】

##### 〔ポリフェノール酸化酵素〕

本発明において多孔質物品に塗布あるいは含浸して高分子化反応を行う目的に使用される酵素は、ポリフェノール酸化作用を有するものであればよい。このような酵素の例として、微生物、例えば真菌または細菌によって産生されるか、もしくは植物によって産生されるカテコールオキシダーゼ、ラッカーゼ、ポリフェノールオキシダーゼ、アスコルビン酸オキシダーゼ、またはピリルビンオキシダーゼ等のポリフェノール酸化酵素が挙げられる。特に、高分子化反応を高速に実施したい場合には、アルカリ pH においてポリフェノール酸化作用を有するものがより望ましい。

#### 【0017】

また、酵素的な酸化による高分子化反応は、微生物あるいは植物由来のペルオキシダーゼ、リグニンペルオキシダーゼ、マンガンペルオキシダーゼ等のペルオキシダーゼ作用を有する酵素と過酸化水素を用いることでも実施可能である。過酸化水素の添加、供給は、直接過酸化水素溶液を添加する方法、過酸化水素の替



わりにパーボレート、パーカルボネート等の過酸化水素前駆体を用いる方法、あるいは過酸化水素を生成できるオキシダーゼとその基質を用いる方法がある。しかしながら、本発明の目的である多孔質物品に塗布あるいは含浸して高分子化反応を行って多孔質物品を処理するためには、多孔質物品中への処理液の浸透性をより高める必要があり、従って、塗布あるいは含浸処理前あるいは処理中の高分子化反応を抑制することが望ましい。

## 【0018】

しかしながら、過酸化水素あるいは過酸化水素前駆体と、ペルオキシダーゼ作用を有する酵素を混合したものは、処理剤溶液の状態で、直ちに酸化反応と高分子化反応が進行するため、本発明の目的での使用は困難である。しかしながら、ペルオキシダーゼ作用を有する物質と過酸化水素を生成できるオキシダーゼの混合物を用いれば、酸素の供給が遮断された状態では、そのオキシダーゼの基質が存在していても、オキシダーゼが溶存酸素を利用することで生成する以上には過酸化水素は生成しないため、ペルオキシダーゼによるポリフェノールの酸化反応と高分子化反応はほとんど進行しない。従って、こうしたペルオキシダーゼ作用を有する酵素と過酸化水素を生成できるオキシダーゼの混合物によっても、本発明の目的は達成することができる。

## 【0019】

このような過酸化水素を生成できるオキシダーゼの例は、グルコースオキシダーゼ、アルコールオキシダーゼ、グリセロールオキシダーゼ、アミノオキシダーゼ、アミノ酸オキシダーゼ、D-アミノ酸オキシダーゼ、アリールアルコールオキシダーゼ、アルデヒドオキシダーゼ、ガラクトースオキシダーゼ、ソルボースオキシダーゼ、ウレートオキシダーゼ、キサンチンオキシダーゼ、コレステロールオキシダーゼなどがあり、特に好ましくはグルコースオキシダーゼ、アルコールオキシダーゼである。

## 【0020】

本発明で使用するアルカリpH域でポリフェノール酸化作用を有する酵素としては、効率の良い高分子化反応の実施のために、ポリフェノール酸化反応の至適反応pHがpH7.5以上のアルカリ側にあるものが望ましい。具体的には、この

ような酵素は、後述するシリungalダジン (syringaldazine) を用いる活性測定において pH7.5 以上のアルカリ側に至適反応 pH を有するものであることが望ましい。また、本発明で使用するペルオキシダーゼ作用を有する酵素や過酸化水素を生成できるオキシダーゼは効率の良い高分子化反応の実施のために、至適反応 pH が pH7.5 以上のアルカリ側にあるものが望ましい。

【0021】

本発明の目的に使用される酵素を産生する微生物の例としては以下のものが挙げられる。

真菌としては、不完全菌亜門 (Deuteromycotina) に属する、アスペルギルス (Aspergillus)、ボトリティス (Botrytis)、ミロセシウム (Myrothecium)、ペニシリウム (Penicillium)、ペスタロチア (Pestalotia)、リゾクトニア (Rhizoctonia)、トリコデルマ (Tricoderma)、好ましくはアスペルギルス・ニドゥランス (Aspergillus nidulans)、ボトリティス・シネレア (Botrytis cinerea)、ミロセシウム・ロリダム (Myrothecium roridum)、ミロセシウム・ヴェルカリア (Myrothecium verrucaria)、ミロセシウム・プレストニ (Myrothecium prestonii)、ミロセシウム・ロイコトリカム (Myrothecium leucotrichum)、ペニシリウム・スクレロティオラム (Penicillium sclerotiorum)、ペニシリウム・ヤンチネルム (Penicillium janthinellum)、ペスタロチア・パルマラム (Pestalotia palmarum)、リゾクトニア・プラティコラ (Rhizoctonia praticola)、トリコデルマ・レシイ (Tricoderma reesei)、トリコデルマ・ビリデ (Tricoderma viride) に属する菌株を含む。これらの中で特に好ましいのはミロセシウム・ヴェルカリア SD3001 (Myrothecium verrucaria SD3001) (工業技術院生命工学工業技術研究所にFERM P-14955として寄託され、国際寄託に移管されて受託番号FERM BP-5520が付与されている) またはミロセシウム・ロリダム SD3002 (Myrothecium roridum SD3002) (工業技術院生命工学工業技術研究所にFERM P-15255として寄託され、国際寄託に移管されて受託番号FERM BP-5523が付与されている) である。

【0022】

他の好ましい真菌としては、担子菌亜門 (Basidiomycotina) に属する、プロ

イロータス (Pleurotus)、レンティナス (Lentinus)、シゾフィラム (Schizophyllum)、アルミラリエラ (Armillariella)、フラムリナ (Flammulina)、アガリカス (Agaricus)、コプリナス (Coprinus)、ファネロカエテ (Phanerochaete)、フレビア (Phlebia)、ハイグロフォロプシス (Hygrophoropsis)、レンチテス (Lenzites)、メラノロイカ (Melanoleuca)、フォリオタ (Pholiota)、ステレウム (Stereumu)、ポリポラス (Polyporus)、ポリポレルス (Polyporellus)、クルシブルム (Crucibulum)、ミクロポラス (Microporus)、フォミトプシス (Fomitopsis)、ピクノポラス (Pycnoporus)、コリビア (Collybia)、トラメテス (Trametes)、コリオラス (Coriolus)、デダレオプシス (Daedaleopsis)、リジドポラス (Rigidoporus)、フォメス (Fomes)、ガノデルマ (Ganoderma)、トラキデルマ (Trachyderma)、ヒメノカエテ (Hymenochaete)、イノノタス (Inonotus)、プサチレラ (Psathyrella) が挙げられ、これらの中では好ましくはプロイロータス・コルヌコピエ (Pleurotus cornucopiae)、プロイロータス・オストレアタス (Pleurotus osteratus)、レンティナス・エドデス (Lentinus edodes)、シゾフィラム・コミューン (Schizophyllum commune)、アルミラリエラ・メレア (Armillariella mellea)、フラムリナ・ベルティペス (Flammulina velutipes)、アガリカス・ビスポラス (Agaricus bisporus)、コプリナス・コマタス (Coprinus comatus)、コプリナス・シネレウス (Coprinus cinereus)、コプリナス・コングレガタス (Coprinus congregatus)、ファネロカエテ・クリソスポリウム (Phanerochaete chrysosporium)、フレビア・ラジアータ (Phlebia radiata)、ハイグロフォロプシス・オウランティアカ (Hygrophoropsis aurantiaca)、レンチテス・ベツリナ (Lenzites betulina)、メラノロイカ・ベルルシペス (Melanoleuca verrucipes)、フォリオタ・ナメコ (Pholiota nameko)、ステレウム・ヒルスタム (Stereumu hirsutum)、ポリポラス・スクアモサス (Polyporus squamosus)、ポリポレルス・バディウス (Polyporellus badius)、クルシブルム・ラエベ (Crucibulum laeve)、ミクロポラス・フラベリフォルミス (Microporus flabelliformis)、フォミトプシス・ピニコラ (Fomitopsis pinicola)、ピクノポラス・コシネウス (Pycnoporus coccineus)、コリビア・アセルバタ (Collybia acervata)、

コリビア・マキュラタ (Collybia maculata)、トラメテス・オリエンタリス (Trametes orientalis)、コリオラス・ヴェルシカラー (Coriolus versicolor)、コリオラス・ヒルスダス (Coriolus hirsutus)、デダレオプシス・トリカラー (Daedaleopsis tricolor)、リジドポラス・ゾナリス (Rigidoporus zonalis)、フォメス・フォメンタリウス (Fomes fomentarius)、ガノデルマ・ルシダム (Ganoderma lucidum)、トラキデルマ・ツノダエ (Trachyderma tsunodae)、ヒメノカエテ・ルビギノーサ (Hymenochaete rubiginosa)、イノノタス・ミカドイ (Inonotus mikadoi)、プサチレラ・ムルティシマ (Psathyrella multissima)、プサチレラ・ピルリフォルミス (Psathyrella piluliformis) に属する菌株である。

【0023】

不完全菌亜門、担子菌亜門以外の他の好ましい真菌としては、子囊菌亜門 (Ascomycotina) に属するポドスポラ (Podospora)、ノイロスポラ (Neurospora)、モノシリウム (Monocillium)、好ましくは、ポドスポラ・アンセリナ (Podospora anserina)、ノイロスポラ・クラッサ (Neurospora crassa)、モノシリウム・インディカム (Monocillium indicum) に属する菌株である。

【0024】

いくつかの好ましい細菌には、アゾスピリウム (Azospirillum)、好ましくはアゾスピリウム・リポフェラム (Azospirillum lipoferum)、または、アクチノミセタレス目 (Actinomycetales)、たとえばストレプトミセス (Streptomyces)、好ましくはストレプトミセス・アンチビオティカス (Streptomyces antibioticus)、または、アエロバクタ (Aerobacter)、好ましくはアエロバクタ・アエロゲネス (Aerobacter aerogenes) に属する菌株が含まれる。

他の好ましい細菌は、バチルス・アルカロフィラス (Bacillus alcalophilus)、バチルス・アミロリクエファシエンス (Bacillus amyloliquefaciens)、バチルス・ブレビス (Bacillus brevis)、バチルス・ファーマス (Bacillus firmus)、バチルス・リケニホルミス (Bacillus licheniformis)、バチルス・ナットー (Bacillus natto)、バチルス・プミルス (Bacillus pumilus)、バチルス・スファエリカス (Bacillus sphaericus)、バチルス・ズブチリス (Bacillus

us subtilis )、好ましくはバチルス・リケニホルミス (Bacillus licheniformis)、バチルス・ナットー (Bacillus natto) である。

- 【0025】

本発明で使用する酵素を含有するいくつかの好ましい植物には、カケノキ (Acerpseudoplatanum)、ヤムノキ (Dioscorea)、オクラ (Abelmoschus)、グアバ (Psidium)、ヒマワリ (Helianthus)、ジャガイモ、リンゴ、カボチャ、キュウリ、小麦、アルファルファ、西洋ワサビなどを含む。

【0026】

#### [酵素の調製]

本発明で使用する酵素は、前記の微生物、例えば真菌または細菌に属する菌株及びその変異株を培養して得られるほか、遺伝子操作菌を利用して調製することも可能である。すなわち、前記酵素蛋白質をコードするDNA配列と宿主生物での酵素発現機能を有する適当なプロモーター、及びオペレーター、ターミネーターDNA配列と共に、宿主生物中でベクターを複製するための複製開始点を有するDNAベクターに挿入された発現ベクターを用いて形質転換された宿主細胞、もしくは前記酵素蛋白質をコードするDNA配列と宿主生物での酵素発現機能を有する適当なプロモーター、及びオペレーター、ターミネーターDNA配列と共に、宿主細胞DNAに組み込むことにより形質転換された宿主細胞を、酵素蛋白質の発現できる条件のもとに培養し、さらに酵素蛋白質を培地から回収する方法によっても生産される。

【0027】

本発明に係る酵素蛋白質をコードするDNA断片の取得のためには、前記の微生物、例えば真菌または細菌に属する菌株からのcDNAまたはゲノムライブラリを分離源とし、本発明に係る酵素蛋白質のアミノ酸配列に基づいて合成されたオリゴヌクレオチドをプローブとして目的のDNA断片を特定するか、または酸化酵素としての活性を発現するクローンを選択するか、または前記酵素蛋白質に対する抗体と反応する蛋白質を生産するクローンを選択するといった常法によって行うことができる。

本発明に係る酵素蛋白質は、前記の植物由来の種子、または果実、葉などから

の抽出で調製することも可能である。

また、本発明に係る酵素蛋白質を得るための真菌または細菌に属する菌株及びその変異株の培養は、通常用いられる合成培地や有機炭素源及び有機窒素源を含む栄養培地が使用可能である。培養の場合、 $\text{Cu}^{2+}$ イオンを金属塩として0.001 mMから10 mM、好ましくは0.01 mMから1 mMの濃度で添加することが望ましい。

【0028】

本発明に係るポリフェノール酸化酵素が真菌または細菌の菌体外に分泌される場合は、培地中から周知の方法でこれを回収することができる。この回収手順には、遠心分離もしくはろ過、膜分離により培地から細胞を分離し、例えばイオン交換クロマトグラフィー等によるクロマトグラフィーを行うという一連の手順を含む。また、限外ろ過膜を用いる膜濃縮も有効である。酵素蛋白質が真菌または細菌の菌体内に蓄積される場合や植物組織内に存在する場合は、菌体組織や植物組織から、周知の方法でこれを回収することができる。この回収手順には、ホモジナイズによる組織の機械的破壊と、遠心分離もしくはろ過、膜分離により酵素蛋白質溶液を分離抽出し、例えばイオン交換クロマトグラフィー等によるクロマトグラフィーを行うという一連の手順を含む。また、限外ろ過膜を用いる膜濃縮も有効である。

【0029】

〔活性測定法〕

本発明においては、ポリフェノール酸化作用を有する酵素蛋白質のポリフェノール酸化活性の測定は、20℃において、20 ppmのシリングアルダジン (syringaldazine)、及び100 mMのTris-HClバッファーもしくはリン酸カリウムバッファーを含む水溶液中で、至適反応pHでの反応を行い、525 nmの吸光度を測定することで行った。そして、1分間に1  $\mu\text{mol}$ のシリングアルダジンを酸化する活性量を1ユニット（以下、Uと略す。）と定義した。

【0030】

また、ペルオキシダーゼ作用を有する酵素のポリフェノール酸化活性の測定は、20℃において、20 ppmのシリングアルダジン (syringaldazine)、20 p

p mの過酸化水素、及び100 mMのTris-HClバッファーもしくはリン酸カリウムバッファーを含む水溶液中で、至適反応pHでの反応を行い、525 nmの吸光度を測定することで行った。そして、1分間に1  $\mu$ molのシリングアルダジンを酸化する活性量を1ユニット（以下、Uと略す。）と定義した。

## 【0031】

また、過酸化水素を生成できるオキシダーゼの測定は、20℃において、1～100 mMのオキシダーゼの基質、20 ppmのシリングアルダジン (syringaldazine)、1 U/mlのペルオキシダーゼ、及び100 mMのTris-HClバッファーもしくはリン酸カリウムバッファーを含む水溶液中で、至適反応pHでの反応を行い、525 nmの吸光度を測定することで行った。そして、1分間に1  $\mu$ molのシリングアルダジンを酸化する活性量を1ユニット（以下、Uと略す。）と定義した。

## 【0032】

[フェノール性化合物または芳香族アミン化合物]

本発明で高分子化する対象であるフェノール性化合物または芳香族アミン化合物は、本発明で使用する酵素が酸化できる物質であればいかなる化合物も使用可能である。

このようなフェノール性化合物または芳香族アミン化合物の具体的な例としては、リグニン、リグニンスルホン酸、フミン酸、ニトロフミン酸、タンニン、カテキン、没食子酸、ウルシオール、ヘスペリジン、クロロゲン酸、ヒノキチオール、ピロカテコール、ハイドロキノン、tert-ブチルハイドロキノン、フェニルハイドロキノン、トリメチルハイドロキノン、エチル-3,4-ジヒドロキシケイ皮酸、ピロガロール、ラウリルガレート、オクチルガレート、シリンギン酸、フェルラ酸、バニリン、o-バニリン、バニラ酸、バニリルアルコール、アスコルビン酸、1,2-ジヒドロキシナフタレン、2,3-ジヒドロキシナフタレン、6,7-ジヒドロキシ-2-ナフタレンスルホン酸、アンスラロビン、アリザリン、キニザリン、o-フェニレンジアミン、p-フェニレンジアミン、3,4-ジアミノベンゾフェノン、o-アニシジン、p-アニシジン、o-アミノフェノール、p-アミノフェノール、1,2-ジアミノアンスラキノン、1,4-ジ

アミノアンスラキノンである。

【0033】

これらの化合物の他にも本発明で使用する酵素が酸化できる物質あれば、高分子化合物の原料として、あるいは、高分子化反応の触媒として使用可能である。このような化合物の例は、ABTS (2, 2'-アゾビス (3-エチルベンゾチアゾリン-6-スルホン酸))、ビリルビン、イソアスコルビン酸、ケルセチン、ルチン、グアイアコール、4-メトキシフェノール、ピフェノール、4, 4'-エチレンジアニリン、メチルヒドロキノン、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール、6-ヒドロキシ-2, 4, 5-トリアミノピリミジン、4, 5, 6-トリアミノピリミジン、2, 3-ジヒドロキシピリダジン、3, 6-ジヒドロキシピリダジン、2, 3-ジヒドロキシピリジン、4-ヒドロキシ-3-メトキシ安息香酸、メチル-4-ヒドロキシ-3-メトキシ安息香酸、4, 5-ジアミノ-6-ヒドロキシ-2-メルカプトピリミジン、2, 3-ジアミノピリジン、2, 5-ジヒドロキシ-1, 4-ベンゾキノン、2, 5-ジヒドロキシ安息香酸、3, 4-ジヒドロキシ安息香酸、3, 4-ジヒドロキシ-3-シクロブテン-1, 2-ジオン、3-(3, 4-ジヒドロキシフェニル)-L-アラニン、2-アミノ-3-ヒドロキシピリジン、3-アミノ-2-メトキシジベンゾフラン、2, 4-ジメトキシアニリン、2, 5-ジメトキシアニリン、3, 4-ジメトキシアニリン、2', 5'-ジメトキシアセトフェノン、3', 4'-ジメトキシアセトフェノン、1, 4-ジメトキシベンゼン、ベラトロール、2, 3-ジメトキシ安息香酸、2, 5-ジメトキシ安息香酸、ベラトル酸、3, 4-ジメトキシベンジルアルコール、3, 4-ジメトキシフェネチルアミン、(3, 4-ジメトキシフェニル)酢酸、(3, 4-ジメトキシフェニル)アセトニトリル、4-アリール-2-メトキシフェノール、2-メトキシ-4-プロフェニルフェノール、2-メトキシ-5-メチルアニリン、2-メトキシ-5-ニトロアニリン、4-メトキシ-2-ニトロアニリン、3-メトキシサリチル酸、3-メチルカテコール、4-メチルカテコール、メチルガレート、プロピルガレート、3, 4, 5-トリメトキシアニリン、3, 4, 5-トリメトキシフェノール、トロポロン、プルプロガリン、サリチルアルドキシム、3-アミノ-5, 6, 7, 8-テトラヒドロ-



2-ナフトール、1, 5-ジヒドロキシナフタレン、3, 5-ジヒドロキシ-2-ナフトエ酸、4-ヒドロキシ-1-ナフタレンスルホン酸、プルプリシ、2, 3-ジヒドロ-9, 10-ジヒドロキシ-1, 4-アントラセンジオン、各種のアゾ系染料である。

#### 【0034】

また、高分子化物の物性を調節する目的で、これらのフェノール性化合物または芳香族アミン化合物を複数組み合わせることも可能である。

また、本発明によって高分子フェノール性化合物または芳香族アミン化合物を製造する際に、同様の反応経路によって高分子化されるキノン化合物を共存させることもできる。このようなキノン化合物の例は、アンスラキノン-2-スルホン酸、アンスラキノン-1, 5-ジスルホン酸、アンスラキノン-2, 6-ジスルホン酸、アンスラキノン-2-カルボン酸、1-アミノアンスラキノン、2-アミノアンスラキノン、アンスラルフィン、アミノナフトキノン、1, 8-ジヒドロキシアンスラキノン、カムフォキノン、デヒドロアスコルビン酸、2-ヒドロキシ-1, 4-ナフトキノン、イサチン、5-ニトロイサチン、各種のアンスラキノン系染料である。また、オレイン酸、リノール酸などの不飽和脂肪酸、オレイルアルコールなどの不飽和アルコール、スクアレンなどの不飽和アルキル、または桐油、あまに油などの乾性油といった自動酸化される物質を共存させ、酵素反応と同時に空気酸化、重合を行うことも可能である。

#### 【0035】

##### [高分子化反応方法及びその利用]

本発明方法による、金属焼結体、鑄造品、合金、ダイカスト品、セラミックス、レンガ、コンクリート、木材、木質加工材、モミ、藺草、藁、竹材、合成樹脂の発泡体といった多孔質物品処理において、ポリフェノール酸化作用を有する酵素とフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の双方を含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行う場合、含浸前の処理液の状態ではゲル化または固化せず、含浸後の多孔質物品中で処理液が乾燥濃縮される際にゲル化及び固化が進行することが望ましい。このためのフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の処理液中の濃度は、0.01～50%、好ましくは0.1～30%で

ある。また、反応温度は $0 \sim 100^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは $10 \sim 70^{\circ}\text{C}$ である。さらに、反応のpHは $7.0 \sim 12$ 、好ましくは $7.5 \sim 10$ である。また、使用する酵素活性濃度は $1 \sim 10,000 \text{ U/リッター}$ 、好ましくは $10 \sim 2000 \text{ U/リッター}$ である。酵素活性濃度は、目的によって調整することが望ましい。すなわち、速やかな高分子化を達成したい場合には高い活性濃度で反応を行えばよい。一方、低い活性濃度で反応を行えば穏やかな高分子化反応が進行し、より均一な高分子物と多孔質物品の複合体を得ることができる。適当な重合度に至った時点での反応の停止は、 $\text{NaOH}$ 、 $\text{NH}_3$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{CaCO}_3$ などのアルカリやアルカリ塩の含浸、塩酸、硫酸、硝酸などの酸の含浸、既知の酵素阻害剤の含浸、 $100^{\circ}\text{C}$ 、15分間といった加熱処理、あるいは、多孔質物品表面への塗装やフィルムなどによる包装による酸素供給の遮断によって実施できる。

## 【0036】

また、多孔質物品中での酵素重合反応の効果をさらに増大させる目的で、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物、さらには不飽和脂肪酸、不飽和アルコール、不飽和アルキル化合物、乾性油といった不飽和化合物を共に、加圧及び／もしくは減圧により多孔質物品中に含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことで、酵素あるいは自動酸化によるフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の重合反応と、不飽和化合物の自動酸化に基づく重合反応を同時に行い、より強固な複合物を得ることが可能となるため、本発明は極めて有用である。こうした目的で使用される不飽和化合物の処理液中の濃度は、 $0.001 \sim 60\%$ 、好ましくは $0.01 \sim 40\%$ である。

## 【0037】

本発明によりポリフェノール酸化作用を有する酵素を多孔質物品に加圧及び／もしくは減圧により含浸し、木材中に既に含まれているリグニンなどのポリフェノール化合物のように、多孔質物品中に既に含まれているポリフェノール化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を多孔質物品中で高分子化することにより、例えば多孔質物品が木材の場合は、木材含浸処理後の乾燥工程での作業性の向上、木材蒸煮処理あるいは高温蒸気注入処理によるリグニン分解で低下した木材強

度の向上、乾燥時あるいは凍結時の木材割れを防止する作用の向上、木材中の嫌気性環境の維持・向上による微生物の繁殖抑制が可能となるため、本発明は極めて有用である。

## 【0038】

また、多孔質物品中での酵素重合反応の効果をより増大させる目的で、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を共に、加圧及び／もしくは減圧により多孔質物品中に含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行うことで、ポリフェノール酸化作用を有する酵素が作用する物質を含有しないもしくは含有量の少ない多孔質物品の有効な処理を可能とし、しかも、酵素的な高分子化反応は、主に多孔質物品内部で進行するため、反応液組成物の分子量が比較的低い状態、すなわち比較的粘度の低い状態の処理液を用いて、多量の処理液を容易に含浸可能であり、本発明は極めて有用である。特に、多孔質物品中に、ポリフェノール酸化作用を有する酵素が作用できるリグニン等の物質が既に存在、固定化されている場合は、これが多孔質物品中での酵素作用によって、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物と反応、重合する結果、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物から生成する高分子物はより強固に多孔質物品中に固定化されるため、本発明は極めて有用である。

## 【0039】

リグニン、あるいはリグニンスルホン酸もしくはリグニンスルホン酸塩は、アルカリ蒸解パルプあるいは亜硫酸パルプの工程から生成した状態では、様々な水不溶性の固形成分を含有している。そのため、多孔質物品に対し、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、リグニン、あるいはリグニンスルホン酸もしくはリグニンスルホン酸塩を含浸し、多孔質物品中で高分子化反応を行う場合、本発明の目的で多孔質物品中への処理液の含浸量を増大させるためには、これらのパルプ廃液中の水不溶性の固形成分を除去することが望ましい。除去処理は、含浸処理を行う多孔質物品の種類、含浸処理の目的、除去に伴う経済性に応じて、様々な遠心もしくはろ過により実施される。例えば、木材に対して加圧注入処理を行う目的では、パルプ廃液中の直径あるいは長径  $1\ \mu\text{m}$  以上、より望ましくは  $0.1$

$\mu\text{m}$ 以上の大きさの水不溶性の固形成分の除去を、ろ過によって行うことが望ましい。

## 【0040】

また、限外ろ過により脱塩・脱糖したものや、あるいは、さらに含浸性を高めるために、分子量0.5万～10万以下などのより低分子の画分を用いることも可能である。また、脱糖は酵母などの微生物によっても実施可能である。また、本発明の目的で使用するリグニン誘導体は、リグニンスルホン酸の他に、リグニンもしくはリグニンスルホン酸を、酢酸エステル化、プロピオン酸エステル化、カルボキシメチルエーテル化、2-ヒドロキシエチルエーテル化、2-アセトキシエチルエーテル化あるいは2-ヒドロキシプロピルエーテル化したものや、さらにこれらのリグニンもしくはリグニン誘導体を加水分解したものが使用可能であり、また、これらの混合物も使用可能である。

本発明において使用されるフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の中で、特にリグニン、リグニンスルホン酸、フミン酸、ニトロフミン酸、タンニン、カテキン、没食子酸、ウルシオール、ヘスペリジン、ヒノキチオールなどの天然物もしくは天然物誘導体は、環境や人体への安全性が高いため有用性が高い。

## 【0041】

また、多孔質物品中での高分子化反応処理の前処理もしくは後処理として、薬剤を多孔質物品に塗布あるいは含浸することも、極めて有効である。特に、薬剤を多孔質物品内部に封止する目的、特に、無機化合物の多孔質物品表面への移行を防止する目的で、薬剤を多孔質物品に塗布あるいは含浸する第1段階と、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の双方を、加圧及び／もしくは減圧により多孔質物品中に含浸する第2段階を経て実施する多孔質物品処理法は極めて有用である。また、逆に、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物の双方を、加圧及び／もしくは減圧により多孔質物品中に含浸する第1段階と、薬剤とフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物との相互作用を利用して、薬剤を多孔質物品内部に固定する目的で、薬剤を多孔質

物品に塗布あるいは含浸する第2段階を経て実施する多孔質物品処理法も、有効な薬剤処理のために極めて有用である。このような前処理もしくは後処理との組合せにより、単にフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を多孔質物品に含浸させた場合に比べ、本発明の方法によればフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物が酵素触媒反応によって多孔質物品中に重合固定されているため、薬剤をより強固に固定化することが可能となり、本発明は極めて有用である。

## 【0042】

また、処理液を多孔質物品に含浸させた後、減圧処理を行い、処理液の一部を多孔質物品外に回収する方法や、処理された多孔質物品内部での重合反応が十分に進行する前に、多孔質物品の洗浄を水等を用いて行い、未重合物を除去することで、多孔質性の保持される程度を容易に調整することが可能である。このような多孔質性の保持、調整された処理物は、湿度調整能力、保水力、吸着能力、イオン交換能を保持しており、こうした能力を利用する様々な用途への利用が可能であり、本発明は極めて有用である。また、多孔質性の保持された処理物に対して、さらに、薬剤、ポリマー、プレポリマーを含浸させ、様々な複合された性質を有する多孔質物品が製造可能であり、本発明は極めて有用である。

## 【0043】

本発明の目的で実施される加圧及び／もしくは減圧は、処理液の含浸の困難な様々な種類の多孔質物品に十分な量の処理液を注入し、必要な処理効果を得るために、極めて重要である。加圧操作は、大気圧である1気圧から20気圧、より望ましくは3から15気圧の範囲で実施されるが、酵素の活性が失われないならば、より大きな圧力を加えることも可能である。また、減圧操作は、真空圧までの範囲でいかなる圧力でも実施可能であるが、含浸の困難な多孔質物品の有効な処理のためには、100～760 mmHgの範囲での減圧が望ましい。また減圧操作は、多孔質物品に処理液を加える前に減圧を実施する前排気の方式がより望ましい。また、多孔質物品中により多量に処理液を含浸させるために、これらの加圧操作及び減圧操作を組み合わせることも有効である。

## 【0044】

多孔質物品が木材の場合、通常用いられる様々な、加圧及び／もしくは減圧処理方法が使用可能であり、具体的には、充細胞法（ベセル法）、半空細胞法（ローリー法）、複式真空法（ダブルバキューム法）、加減圧交替法（Oscillating Pressure Method）、及びこれらの操作を組み合わせた方法が適用可能である。また、インサイジング加工法もまた、含浸量を増大させるために適用可能である。また、含浸の困難な多孔質物品の前処理として、ローラー等を用いる圧縮処理、マイクロ波加熱、凍結処理、蒸煮処理、水蒸気処理、あるいは熱処理を行うことも有効である。元来、リグニンは木材の心材中に多く含有され、これにより腐朽菌や白蟻に対する抵抗性を増大させていることが知られている。従って、本発明のフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物として、特にリグニンもしくはリグニン誘導体を用い、これを木材保存剤として利用する場合、本発明の処理方法は、本質的に自然の生木の行っている腐朽菌や白蟻に対する防御方法を、あらゆる木材に対して工業的な処理方法として効率良く実施することを可能とするものであり、本発明は極めて有用である。

## 【0045】

本発明の多孔質物品処理の効果を増大する目的や、多孔質物品内部で重合したフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物による薬剤固定能や薬剤徐放能を有効に活用する目的で、様々な芳香剤、消臭剤、防錆剤、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウイルス剤、生物忌避剤といった様々な薬剤による処理が、前処理、同時処理、あるいは後処理として実施可能である。この目的で使用される薬剤は、既存の多くの薬剤が使用可能である。使用可能な薬剤は水溶性の薬剤のみならず、分散剤あるいは界面活性剤の添加により、O/W型あるいはW/O型のエマルジョンを形成するものや、微粉体として水溶液中に分散するものも利用可能である。

## 【0046】

こうした目的で使用される界面活性剤としては、例えば直鎖または分岐鎖のアルキルまたはアルケニル硫酸塩、アミド硫酸塩、直鎖または分岐鎖のアルキル基またはアルケニル基を有し、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド及びブ

チレンオキシドのうちの単独あるいは複数成分が付加したアルキルまたはアルケニルエーテル硫酸塩のような脂肪族硫酸化物、アルキルスルホン酸塩、アミドスルホン酸塩、ジアルキルスルホコハク酸塩、 $\alpha$ -オレフィン、ビニリデン型オレフィン及び内部オレフィンの各スルホン酸塩のような脂肪族スルホン酸塩、直鎖または分岐鎖のアルキルベンゼンスルホン酸塩のような芳香族スルホン酸塩、直鎖または分岐鎖のアルキル基またはアルケニル基を有し、エチレンオキシド、プロピレンオキシド及びブチレンオキシドのうちの単独あるいは複数成分が付加したアルキルまたはアルケニルエーテルカルボン酸塩またはアミド、 $\alpha$ -スルホ脂肪酸塩またはエステル、アミノ酸型界面活性剤、アルキルまたはアルケニル酸性リン酸エステル、アルキルまたはアルケニルリン酸塩のごときリン酸エステル系界面活性剤、スルホン酸型両性界面活性剤、ベタイン型両性界面活性剤、直鎖または分岐鎖のアルキル基またはアルケニル基を有し、エチレンオキシド、プロピレンオキシド及びブチレンオキシドのうちの単独あるいは複数成分が付加したアルキルまたはアルケニルエーテルあるいはアルコール、直鎖または分岐鎖のアルキル基またはアルケニル基を有し、エチレンオキシド、プロピレンオキシド及びブチレンオキシドのうちの単独あるいは複数成分が付加したポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル、高級脂肪酸アルカノールアミドまたはそのアルキレンオキシド付加物、ショ糖脂肪酸エステル、脂肪酸グリセリンモノエステル、アルキルまたはアルケニルアミンオキシド、テトラアルキルアンモニウム塩型カチオン界面活性剤などが挙げられる。また、分散剤は従来知られている多くのものが使用可能であり、特に、リグニン、リグニンスルホン酸、あるいはリグニンスルホン酸塩は、ポリフェノール酸化作用を有する酵素による高分子化反応の原料であるばかりでなく、これらの物質自体に薬剤分散作用があるため、本発明の目的のために極めて有用である。

#### 【0047】

本発明の目的で使用する上記の薬剤の内、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウイルス剤、あるいは生物忌避剤として、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウム、あるいは銀の金属塩、金属化合物、あるいは金属錯体の溶液もしくは微粉体を用いることができる。具体的には、

陰イオン部分が $F^-$ 、 $Cl^-$ 、 $Br^-$ 、 $NO_3^-$ 、 $BO_3^{3-}$ 、 $PO_4^{3-}$ 、 $SO_4^{2-}$ 、 $CO_3^{2-}$ 等から成る金属塩、ナフテン酸、オレイン酸等のカルボン酸あるいはスルファミン酸と金属イオンとの化合物、金属酸化物、金属酸化物イオン、あるいはこれらの複合体が挙げられる。また、他にも臭化カルシウム、臭化ナトリウム、臭化マグネシウム、臭化カリウム、ヨウ化ナトリウム、フッ化ナトリウム、フッ化カリウム、硫化ナトリウム、硫化カリウム、セレン酸カリウムなども使用可能である。

【0048】

また金属と錯を形成するために添加される化合物として、従来知られている多くの化合物が使用可能であるが、例えば、ピロカテコール、没食子酸、ヒノキチオール、カテキン、ピロガロール、 $\alpha$ -フェニレンジアミン等のフェノール性化合物もしくは芳香族アミン化合物、エタン-1, 1-ジホスホン酸及びその誘導体、エタンヒドロキシー-1, 1, 2-トリホスホン酸、エタン-1, 2-ジカルボキシー-1, 2-ジホスホン酸、メタンヒドロキシホスホン酸などのホスホン酸、2-ホスホノブタン-1, 2-ジカルボン酸、1-ホスホノブタン-2, 3, 4-トリカルボン酸、 $\alpha$ -メチルホスホノコハク酸などのホスホノカルボン酸、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、2-アミノイソ酪酸などのアミノ酸あるいはアミノ酸類似体、ニトリロ三酢酸、エチレンジアミン四酢酸、ジエチレントリアミン五酢酸などのアミノポリ酢酸、ポリアクリル酸、ポリイタコン酸、ポリマレイン酸、無水マレイン酸共重合体、カルボキシメチルセルロースなどの高分子電解質、ポリエチレングリコール、ポリビニルアルコールなどの非解離高分子、ジグリコール酸、オキシジコハク酸、カルボキシメチルオキシコハク酸、グルコン酸、クエン酸、乳酸、酒石酸、ショ糖、ラクトースなどのカルボキシメチル化物、ペンタエリスリトールのカルボキシメチル化物、グルコン酸のカルボキシメチル化物、ベンゼンポリカルボン酸、シュウ酸、リンゴ酸、オキシジコハク酸、グルコン酸などの有機酸、エチレンジアミン、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、トリエチレンテトラミン、ポリエチレンジアミン、トリイソプロパノールアミンなどの有機アルカリ剤、デンプン、尿素、キトサン、 $\epsilon$ -ポリリジンなどの有機物質が挙げられる。



## 【0049】

上記のヒノキチオールは、各種金属錯体もしくは塩として使用可能であり、具体的には、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケル、アルミニウム、モリブデン、マグネシウム、カルシウム、バリウム、鉄あるいは銀との錯体、もしくはナトリウム塩が挙げられる。特に、銅、砒素、亜鉛、クロム、ニッケルあるいは銀との錯体は、ヒノキチオールの作用に金属の作用を加えることができるため、本発明の目的のために有用である。また金属粉末については、目的によって様々な大きさの金属微粒子からなる粉末が使用可能であるが、例えば、木材に対して含浸処理を行う場合は、 $5\mu\text{m}$ 以下、望ましくは $0.5\mu\text{m}$ 以下、より望ましくは $0.1\mu\text{m}$ 以下の直径を有する微粒子からなる粉末が使用可能である。

## 【0050】

また、金属塩、金属化合物、あるいは金属錯体による多孔質物品の処理は、ポリフェノール酸化酵素による多孔質物品の処理の前処理、後処理、同時処理のいずれの処理方法であるか、ポリフェノール酸化酵素による重合反応を阻害する程度、酵素反応条件での溶解度、処理剤に混和したときの凝集・沈降の有無、処理の目的等に応じて、様々な方法であるいは様々に組み合わせて実施することができる。金属塩、金属化合物、もしくは金属錯体の処理液中の濃度は、使用する金属の有する生理活性の強度と処理の目的に応じて調製することが望ましいが、例えば、銅、ヒ酸、もしくは亜鉛の場合は、通常 $0.01\sim 500\text{ mM}$ 、好ましくは $0.1\sim 200\text{ mM}$ である。また、ホウ素塩、ホウ素系化合物、あるいはホウ素含有錯体の溶液もしくは微粉体も、難燃化剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、あるいは生物忌避剤として使用可能であり、具体的には、ホウ酸、ホウ砂、ホウフッ化銅が挙げられる。また、ピレスロイド系薬剤、コナゾール系薬剤、あるいは昆虫ホルモン系の薬剤なども本発明の薬剤として利用可能である。これらの揮発性薬剤が、本発明による多孔質物品への薬剤徐放性の付与、向上により、より長期間、薬剤効力を維持することが可能となるため、本発明は極めて有用である。

## 【0051】

また、芳香剤、消臭剤、防錆剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィル

ス剤、あるいは生物忌避剤として、植物由来の抽出物、抽出成分、あるいは植物抽出成分と同等の構造を有する合成物を使用することができる。このような植物の具体例は、ヒノキ、青森ヒバなどの樹木、香草、カラシ、ワサビ、イリオモテアザミ根茎、あるいはヤエヤマヤシ根などであり、これらの植物体を、粉碎、圧搾、煮沸、あるいは水蒸気蒸留などにより処理することで、抽出物や抽出成分を得ることが出来る。植物由来の抽出成分、あるいは植物抽出成分と同等の構造を有する合成物の具体的な例は、ヒノキチオールなどのトロポロン類、 $\alpha$ -ピネン、 $\beta$ -ピネン、カンファ、メントール、リモネン、ボルネオール、 $\alpha$ -テルピネン、 $\gamma$ -テルピネン、 $\alpha$ -テルピネオール、テルピネン-4-オール、シネオールなどのモノテルペン類、 $\alpha$ -カジノール、 $\epsilon$ -ムロールなどのセスキテルペン類、カテキン、タンニンなどのポリフェノール類、2, 3, 5-トリメチルナフタレンなどのナフタレン誘導体、シトロネロールなどの長鎖脂肪族アルコール、シンナムアルデヒド、シトラール、ペリラアルデヒドなどのアルデヒド類が挙げられる。また、樹木を蒸し焼きすることで得られる木酢液も使用可能である。

#### 【0052】

これらの抽出物、抽出成分、あるいは植物抽出成分と同等の構造を有する合成物は、元来、植物体内部に存在するものであるため、多孔質物品が木材、木質加工材、モミ、藁、蘆、あるいは竹材といった植物由来の物品である場合、さらにはポリフェノール酸化酵素が作用する高分子化反応の原料がリグニンあるいはリグニン誘導体といった植物由来成分である場合、重合物による多孔質物品中の空隙の封止作用に加えて、植物由来の抽出物、抽出成分、あるいは同等の構造を有する合成物とこれらの多孔質物品や反応原料との相互作用により、薬剤の溶脱抵抗性や徐放性といった望ましい効果を得ることが可能となり、本発明は極めて有用である。また、特に、これらの天然物の組合せによって製造される多孔質物品の処理物は、環境や人体に対する高い安全性や、生物親和性を有するため、様々な分野で多くの用途展開が可能であり、本発明は極めて有用である。

#### 【0053】

また、防錆剤、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、あるいは生物忌避剤として、OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を

1つあるいは複数有する芳香族化合物あるいは環状化合物を使用することができる。これらの芳香族化合物においても、上記の植物由来の抽出物、抽出成分、あるいは植物抽出成分と同等の構造を有する合成物の場合と同様の原理で、薬剤の溶脱抵抗性や徐放性といった望ましい効果を得ることが可能であり、本発明は極めて有用である。

## 【0054】

OH基、アミノ基、ハロゲン、ニトロ基から選ばれる置換基を1つあるいは複数有する芳香族化合物あるいは環状化合物の具体的な例は、 $\alpha$ -フェニルフェノール、1-ナフトール、2-ナフトール- $\alpha$ -クロロフェノール、2,4-ジニトロフェノール、4,6-ジニトロ- $\alpha$ -クレゾール、ペンタクロロフェノール、2,3,5-トリクロロフェノール、2,4,6-トリクロロフェノール、モノクロロナフタレン、トリクロロナフタレン、テトラクロロナフタレン2,4,5-トリクロロフェニルラウレートモノクロロナフタレン、クロロニトロフェノール、クロロニトロトルエン、 $\alpha$ -ジクロロベンゼン、1,3,5-トリクロロベンゼン、1,2,4-トリクロロベンゼン、2,4,6-トリブロモフェノール、4-ブromo-2,5-ジクロロフェノール、ブromo- $\alpha$ -フェニルフェネート、4-クロロフェニル-3-ヨードプロパギルホルマール、クレオソート油、塩素化テルペンである。また、チオファメートメチル、ダスバン、ダイアジノン等の有機リン系化合物、フッ化ナトリウム、フッ化カリウム、ケイフッ化ナトリウム、ケイフッ化マグネシウム等のフッ素系物質、クロルデン、ディルドリン、アルドリン、ヘプタクロル等のシクロジエン系化合物、バイゴン、ジメチラン、セビン等のカーバメート系化合物、N-ニトロソ-N-シクロヘキシルヒドロキシルアミン等のニトロソ化合物、ピレスロイド系化合物、コナゾール系化合物、安息香酸、p-ヒドロキシ安息香酸、p-ヒドロキシ安息香酸のメチル、エチル、プロピル、ブチル、イソブチル、イソプロピルなどのエステル、ブチルヒドロキシアニソール、ブチルヒドロキシトルエン、デヒドロ酢酸、ソルビン酸も、抗菌剤、防腐剤、殺菌剤、防虫剤、抗ウィルス剤、あるいは生物忌避剤として、本発明の目的に使用可能である。

## 【0055】

本発明の多孔質物品処理による寸法安定性、割れ防止性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性の付与あるいは向上は、多孔質物品中に生成する高分子物の親水性あるいは疎水性を調整することで達成される。例えば、リグニンスルホン酸の高分子化物は多孔質物品中で親水性の高分子ゲルへと重合されるが、他の処理剤成分として、例えば不飽和脂肪酸、不飽和アルコール、不飽和アルキル化合物、乾性油などの不飽和化合物を併用することで疎水性を向上させることができる。また、OH基の他に炭素数が1から22の飽和あるいは不飽和のアルキル側鎖を置換基として有する芳香族化合物、具体的にはウルシオールを、ポリフェノール酸化酵素によって重合される主成分として使用するか、あるいはリグニンやリグニン誘導体に添加して使用することでも疎水性を向上させることができる。

## 【0056】

また、OH基及び／もしくはアミノ基の他に、ポリオキシエチレンもしくはポリエチレンイミンを構造部分とする置換基を有するフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を、ポリフェノール酸化酵素によって重合される主成分として使用するか、あるいはリグニンやリグニン誘導体に添加して使用することで、処理後の多孔質物品の保水性を向上させることや、特に木材処理においては、寸法安定性、及び割れ防止性を付与あるいは向上させることが可能であり、本発明は極めて有用である。特に、リグニンやリグニン誘導体などのフェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物をポリフェノール酸化酵素によって重合される主成分として使用する場合は、ポリオキシエチレン、ポリエチレンイミン、もしくは炭素数が1から22の飽和あるいは不飽和のアルキル鎖を構造部分とする置換基を有する芳香族化合物を、重合物の物性の改変のための添加剤として使用可能である。

## 【0057】

なお、ポリオキシエチレンもしくはポリエチレンイミンを構造部分とする置換基を有する芳香族化合物は、OH基、アミノ基、カルボキシル基などを構造部分として有する芳香族化合物にエチレンオキシドあるいはエチレンイミンを作用させることで得られる。また、バニリン、o-バニリン、3,4-ジヒドロキシベ

ンズアルデヒド、ベンズアルデヒド、2-フェニルプロピオンアルデヒドなどのアルデヒド基を芳香環上の置換基あるいは置換基の有する官能基として有する芳香族化合物にポリエチレンイミンを作用させ、シッフ塩基を生成させることによって得られる。

## 【0058】

本発明の多孔質物品処理によるイオン交換性の付与あるいは向上は、多孔質物品中に生成する高分子物のアニオン性あるいはカチオン性を調整することで達成される。例えば、リグニンスルホン酸の高分子化合物はカチオン交換能を有するため、木材、木質加工材、モミ、藁、竹材といった植物由来の多孔質物品のカチオン交換能を向上させることが可能である。また、アニオン交換能の付与あるいは向上のためには、o-フェニレンジアミン、p-フェニレンジアミン、3,4-ジアミノベンゾフェノン、o-アミノフェノール、p-アミノフェノール、1,2-ジアミノアンスラキノン、1,4-ジアミノアンスラキノンなどのアミノ基を有する芳香族化合物、四級アンモニウム塩、あるいはポリエチレンイミンを構造部分とする置換基を有する芳香族化合物をリグニンあるいはリグニン誘導体に添加して使用することや、芳香族アミン化合物をポリフェノール酸化酵素によって重合することで達成できる。

## 【0059】

本発明の多孔質物品処理によるホルムアルデヒド吸収性の付与あるいは向上は、本発明の多孔質物品処理による封止能によって実施可能であり、また、ホルムアルデヒド吸収性のさらなる向上のためには、上記のアニオン交換能の付与あるいは向上のために用いる処理を行い、ホルムアルデヒドを処理剤中のアミノ基と反応させることによって達成可能である。また、カテキンなどのポリフェノール物質は、メチルメルカプタン、トリメチルアミン、アンモニア、さらにはタバコ臭などの悪臭物質との反応などにより、これらを消臭することが知られており、消臭を目的とした本発明の利用のために有用である。こうしたガス状物質との反応は、反応場の表面積が大きいほど効率よく進むため、本発明の多孔質物品処理方法を用いることで、消臭効果の高い物品を製造可能である。

## 【0060】

本発明の多孔質物品処理による難燃性の付与あるいは向上のための薬剤には、従来知られている多くの難燃剤が使用可能であるが、例えば、Na、K、Mg、Ca、Ba、Al、Zn、Cu、Mn、Ni、Si、Sn、Pbなどの元素をカチオン部分に有する、リン酸塩、リン酸水素塩、硫酸塩、硫酸水素塩、炭酸塩、ホウ酸塩、ケイ酸塩、硝酸塩、フッ化物、塩素化物、臭化物、水酸化物などが挙げられ、具体的には、水酸化アルミニウム、水酸化マグネシウム、水酸化ジルコニウム、三酸化アンチモン、メタホウ酸バリウム、酸化錫、赤リン、リン酸アンモニウムが挙げられる。特に、本発明のフェノール性化合物または芳香族アミン化合物として、リグニンスルホン酸を利用する場合、パルプ工場における蒸解プロセスが主に、亜硫酸カルシウムあるいは亜硫酸マグネシウムにより行われる結果、得られるリグニンスルホン酸中には炭酸カルシウム、水酸化カルシウム、炭酸マグネシウム、あるいは水酸化マグネシウムなどの微粉末が存在している。本発明の多孔質物品処理により、これらの微粉末を難燃化剤として有効に利用することが可能であり、本発明は極めて有用である。

## 【0061】

本発明の多孔質物品処理を利用して、例えば、木片、木粉、モミ、藁、藁、竹材、繊維、紙、パルプなどの生分解性を有する天然物由来の材料から容器を製造することが可能である。これらの容器は目的に応じて、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性を調整することが望ましい。また、本発明は酵素的な重合方法を利用するため、人体、環境に対する安全性が高く、製造される容器は広範な分野での使用が可能である。また、土壌中、コンポスト中などでの生分解性が求められる分野において特に有用であり、本発明の容器を、例えば園芸用ポットに用いれば、容器内で育苗可能であると共に、容器と一緒にそのまま地面に移植しても、容器は徐々に生分解するため、移植時の労力を削減可能であり、本発明は極めて有用である。

## 【0062】

本発明の多孔質物品処理による着色は、*o*-フェニレンジアミン、*p*-フェニレンジアミン、カテコール、没食子酸、ケルセチンなどのポリフェノール酸化酵

素が作用できる染料あるいは染料前駆体とポリフェノール酸化酵素を木材に作用させることにより、木材中で着色物質を生成すること、あるいは着色物質と木材中に既に含まれているリグニンなどのポリフェノール化合物を木材中で複合高分子化し、木材を強固に染色・着色処理することにより達成される。なお、上記の木材染色・着色処理において、多くのポリフェノール酸化酵素は木材中の着色物質であるリグニンを漂白することが知られており、本発明の木材染色・着色処理は、酵素的な漂白と染色・着色処理を同時に行うことができるため、工程の短縮、色調の向上が図られ極めて有用である。また、ポリフェノール酸化作用を有する酵素と、リグニン、もしくはリグニンスルホン酸、リグニンスルホン酸塩などのリグニン誘導体を木材処理に用いることで、木材の芯材部分と辺材部分の色調、色度の差を小さくし、より均一で、自然な風合いの着色を有する木材を得ることができるため、本発明は極めて有用である。

## 【0063】

本発明の多孔質物品の処理剤は、組成物として前述のごとく、ポリフェノール酸化作用を有する酵素、ポリフェノール酸化酵素系の反応基質、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物、不飽和化合物、薬剤などを構成成分として含むが、その必要に応じてさらにpH調整剤、色素、高分子化合物、固形物などを含ませることができる。

## 【0064】

本発明の多孔質物品の処理剤は、上記の組成物を粉末もしくは造粒された粉末として混合することで一剤として調製することができる。造粒は、発塵性を抑えるための賦形であり、具体的には、マルメ造粒、押し出し造粒、流動造粒、遠心流動造粒等の造粒操作によって達成することができる。この場合、処理剤中のポリフェノール酸化作用を有する酵素の保存安定性を向上させるため、酵素を他の処理剤成分とは別に酵素安定剤と共に造粒することも有効である。また、本発明の多孔質物品の処理剤は、使用時に希釈を行うことを前提とした高濃度溶液、あるいは希釈なしで使用できる濃度の溶液の何れの方法でも調製可能である。この場合、処理剤組成物が使用前に酸化されることを防ぐため、処理剤保存時には処理剤を含む容器を密栓し、外気との接触を避けることが望ましい。また、処理剤

の製造時に、脱気などにより酸化を抑制することがより望ましい。また、本発明の多孔質物品の処理剤を調製する場合、ポリフェノール酸化作用を有する酵素を他の処理剤成分とは別に調製し、使用の直前に混合して使用することも可能である。

【0065】

【実施例】

以下に本発明について代表的な例を示し、さらに具体的に説明する。ただし、これらは単なる例示であり、本発明はこれらだけに限られるものではない。

【0066】

実施例1：培養及び濃縮

0.5 %グルコース及び0.1 %  $\text{NaNO}_3$ 、1.34%  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 、0.3 %  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ 、0.1 %  $\text{NaCl}$ 、0.2 %ペプトン、20 ppm酵母エキス、0.01%  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 、0.1 mM  $\text{CuSO}_4$  からなる3リッターの培地に10 %  $\text{NaOH}$ を加えてpHを8としたものを含む培養槽にミロセシウム・ヴェルカリア (*Myrothecium verrucaria*) SD3001 (受託番号FERM BP-5520) を接種し、28℃、3日間の振とう培養を行った。培養後、4℃での遠心分離により除菌された培養ブロス2.5 リッターを得た。

次に、この培養ブロスの一部を、ミニタン・フィルターパケット (CAT.NO.: PTGCOMP04, ミリポア社製) を用いるミニタン限外ろ過システム (ミリポア社製) によって、分子量10,000以上の画分として濃縮した。

これをさらに、200 ppm  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  に対して透析後、凍結乾燥に供し、粗精製物を凍結乾燥物として得た。凍結乾燥物のポリフェノールオキシダーゼ活性は10 U/mgであった。

【0067】

実施例2：培養及び濃縮

0.5 %グルコース及び0.1 %  $\text{NaNO}_3$ 、1.34%  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 、0.3 %  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ 、0.1 %  $\text{NaCl}$ 、0.2 %ペプトン、20 ppm酵母エキス、0.01%  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 、0.1 mM  $\text{CuSO}_4$  からなる3リッターの培地に10 %  $\text{NaOH}$ を加えてpHを8としたものを含む培養槽に、ミロセシウ



ム・ロリダム (*Myrothecium roridum*) SD3002 (受託番号 FERM BP-5523) を接種し、28℃、3日間の振とう培養を行った。培養後、4℃での遠心分離により除菌された培養ブロス2.5 リッターを得た。

次に、この培養ブロスの一部を、ミニタン・フィルターパケット (CAT.NO.: P TGCMP04, ミリポア社製) を用いるミニタン限外ろ過システム (ミリポア社製) によって、分子量10,000以上の画分として濃縮した。

これをさらに、200 ppm  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  に対して透析後、凍結乾燥に供し、粗精製物を凍結乾燥物として得た。凍結乾燥物のポリフェノールオキシダーゼ活性は8 U/mgであった。

【0068】

### 実施例3：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼ凍結乾燥物 (10 U/mg) を30 ppm、及び市販リグニンスルホン酸を5%、0.04M硫酸銅、さらに0.08Mエチレンジアミンを含む木材処理用の反応液を調製し、スギ木片 (3 cm×3 cm×2 cm、木口面が3 cm×3 cm) に対して減圧含浸処理を行った。なお、pHの調整には、水酸化ナトリウムもしくは硫酸を使用した。

また、減圧含浸操作は、処理液中にスギ木片を浸漬した後に650～700 mmHgでの減圧を1時間実施し、さらに浸漬したまま常圧に30分間置くという簡便法によって行った。この減圧含浸操作により、充分量の処理液 (10から14 g量) が注入されていることを、含浸操作の前後の木片重量の測定により確認した。

【0069】

さらに、含浸処理を終えた木片を28℃の恒温室に5日間置き、乾燥と高分子化反応を行った後に、それぞれの木片に水200 mlを加え、水面下に木片を沈めた状態で、マグネチックスターラーを用いて回転子を回転させ、25±3℃で8時間の攪拌を行うことで、溶脱操作を行った。そして、溶脱操作後の水 (溶脱液) について、280 nmでの吸光度を測定することでリグニンスルホン酸の溶脱量を、また、PAN (1-(2-Pyridylazo)-2-naphthol、アルドリッチ・ケミカル・カンパニから入手) を用いる錯形成と吸光分析を行うことで薬剤の溶脱量を

算出した。その結果、ポリフェノール酸化酵素とリグニンスルホン酸を用いる木材圧力処理により、効果的な薬剤注入と固定が可能であること、pH 8以上のアルカリ側において特にその効果が大きいことが示された。対照として、ポリフェノール酸化酵素が存在しない場合などの結果も併せて、詳細な結果を表1に示した。

【0070】

【表1】

使用薬剤とその濃度		処理液のpH	溶脱率 (%)			
			酵素あり		酵素なし [対照]	
			LSA <sup>*</sup>	銅	LSA <sup>*</sup>	銅
0.04M CuSO <sub>4</sub>	+0.08M EDA <sup>**</sup>	7.0	38.2	42.1	43.6	52.1
0.04M CuSO <sub>4</sub>	+0.08M EDA <sup>**</sup>	7.5	12.6	12.2	38.3	41.5
0.04M CuSO <sub>4</sub>	+0.08M EDA <sup>**</sup>	8.2	0.7	3.5	13.2	29.8
[対照]	5 % LSA <sup>*</sup> のみ	8.5	0.4	—	55.2	—
	0.04M CuSO <sub>4</sub> のみ	4.1	ND	ND	—	58.5

\* LSA ; リグニンスルホン酸

\*\* EDA ; エチレンジアミン

【0071】

#### 実施例4：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼ凍結乾燥物 (10 U/mg) を 30 ppm、及び市販リグニンスルホン酸を 5%、さらに様々な薬剤を含む木材処理用の反応液を調製し、実施例3と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行った。なお、水溶性の低い薬剤においては、リグニンスルホン酸水溶液を60~90℃に加温してから薬剤を添加し、さらにボルテックス・ミキサーにより薬剤を懸濁、分散あるいは溶解させた後、25℃に冷却し、ここにポリフェノールオキシダーゼ凍結乾燥物を添加することで処理液を調製した。

そして、溶脱操作後の水 (溶脱液) について、280 nmでの吸光度を測定することでリグニンスルホン酸の溶脱量を、また、PAN (1-(2-Pyridylazo)-2-naphthol、アルドリッチ・ケミカル・カンパニから入手) もしくはキナリザリン (和光純薬工業 (株) から入手) を用いる錯形成と吸光分析や、HPLCあるいは

はガスクロマトグラフィーを用いる分離・同定・定量、もしくは原子吸光分析を行うことで薬剤の溶脱量を算出した。使用した薬剤が280nmでの吸収を有する場合は、前記の方法で濃度を測定した薬剤の280nmにおける吸光度を算出し、溶脱液の280nmでの吸光度から薬剤による影響分を除算することで、リグニンスルホン酸の濃度を算出した。そして、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、ポリフェノール酸化酵素とリグニンスルホン酸を用いる木材圧力処理により、効果的な薬剤注入と固定が可能であること、pH8以上のアルカリ側において特にその効果が大きいことが示された。対照として、ポリフェノール酸化酵素が存在しない場合の結果も併せて、詳細な結果を表2に示した。

【0072】

【表2】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率(%)	
			リニール酸	薬剤
—	有	8.5	0.4	—
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	8.5	5.9	10.4 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	無	8.5	26.5	30.1 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.5	12.2	19.7 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.0	20.3	28.8 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M ニトロ 三酢酸	有	8.2	4.3	5.5 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M ニトロ 三酢酸	無	8.2	24.1	30.3 (銅)
0.04M 炭酸銅+0.08M EDA*	有	8.2	0.6	2.6 (銅)
0.04M 炭酸銅+0.08M EDA*	無	8.2	12.0	25.6 (銅)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	0.9	3.1 (亜鉛)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	無	8.2	15.3	14.9 (亜鉛)
0.04M NiCl <sub>2</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	1.1	3.8 (ニッケル)
0.04M NiCl <sub>2</sub> +0.08M EDA*	無	8.2	16.6	17.2 (ニッケル)
1 % 酢酸	有	8.6	0.7	25.1 (酢酸)
1 % 酢酸	無	8.6	22.1	32.3 (酢酸)
1000ppm ヒノキチオール	有	8.5	0.6	3.1
1000ppm ヒノキチオール	無	8.5	24.2	14.4
1000ppm ヒノキチオール +0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	0.7	3.3 (H**)
1000ppm ヒノキチオール +0.01M Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	有	8.5	0.8	3.0 (H**)
500 ppm (1R)-(+)-α-セネネ	有	8.5	0.6	0.3
500 ppm α-テルピネオール	有	8.5	0.7	0.6
500 ppm (1R,2S,5R)-(-)-メントール	有	8.5	0.5	0.2
500 ppm シネオール	有	8.5	0.5	0.2
1000 ppm (+)-カテキン・H <sub>2</sub> O	有	8.8	2.7	2.8
1000 ppm (+)-カテキン・H <sub>2</sub> O	無	8.8	23.4	11.3
500 ppm クロニシン酸	有	8.7	3.8	4.0
10 ppm 2,3,5-トリメチルアクリン	有	8.5	0.8	0.1
100 ppm β-シトロネール	有	8.5	0.7	0.4
100 ppm シトラール	有	8.5	2.5	1.8
100 ppm シナメルアルデヒド	有	8.5	1.5	0.7
100 ppm アリルイソシアネート	有	8.5	3.5	2.2
200 ppm o-フェニレンジアミン	有	8.5	1.0	0.2
200 ppm 1,3,5-トリクロロベンゼン + T***	有	8.5	2.3	0.2
100 ppm 2,4,6-トリクロロフェノール + T***	有	8.5	2.2	0.1

\* EDA ; エチレンジアミン

\*\* H ; ヒノキチオール

\*\*\* T ; Tween80を500ppmの濃度で使用する

【0073】

なお、(1R) - (+) -  $\alpha$  - ピネン、(1R, 2S, 5R) - (-) - メン  
トール、シネオール、(+)-カテキン・H<sub>2</sub>O、タンニン酸、2, 3, 5-トリ  
メチルナフタレン、 $\beta$ -シトロネロール、シトラール、シンナムアルデヒド、  
アリルイソチオシアネートはアルドリッチ・ケミカル・カンパニから、炭酸銅（  
炭酸銅（II）一水和物）、硫酸銅、硫酸亜鉛、塩化ニッケル、ホウ酸、硫酸銀は  
和光純薬工業（株）から、ヒノキチオール、1, 3, 5-トリクリロロベンゼン  
、2, 4, 6-トリブロモフェノールは東京化成工業（株）からそれぞれ入手し  
た。

【0074】

実施例5：木材処理

実施例2記載のポリフェノールオキシダーゼ凍結乾燥物（8U/mg）を40  
ppm、及び市販リグニンスルホン酸を5%、さらに様々な薬剤を含む木材処理  
用の反応液を調製し、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・  
高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及  
び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、同様に効果的な薬  
剤注入と固定が可能であること、pH8以上のアルカリ側において特にその効果  
が大きいことが示された。詳細な結果を表3に示した。

【0075】

【表3】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率 (%)	
			リニ ン酸	薬剤
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	8.5	7.2	12.5 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.5	15.4	23.5 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.0	25.1	29.5 (銅)
0.04M CuSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	8.1	2.0	5.3 (銅)
0.04M CuSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	7.5	12.5	13.8 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M ニコトリン酸	有	8.2	6.8	5.7 (銅)
0.04M 炭酸銅+0.08M EDA*	有	8.2	1.6	4.1 (銅)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	1.2	3.3 (亜鉛)
0.04M NiCl <sub>2</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	1.4	4.1 (ニッケル)
1 % 酢酸	有	8.6	3.7	26.2 (酵素)
1000ppm ヒノキチオール	有	8.5	1.7	5.4
1000ppm ヒノキチオール +0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	1.9	5.5 (H**)
1000ppm ヒノキチオール +0.01M Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	有	8.5	2.4	5.4 (H**)
500 ppm (1R)-(+)-α-ビネ	有	8.5	1.0	1.2
500 ppm α-テルビネ	有	8.5	1.1	1.4
500 ppm (1R,2S,5R)-(-)-メントール	有	8.5	2.8	1.3
500 ppm シネール	有	8.5	0.8	0.6
1000 ppm (+)-カテキン・H <sub>2</sub> O	有	8.8	4.4	6.3
500 ppm クロニ酸	有	8.7	6.6	8.3
10 ppm 2,3,5-トリメチルアクリン	有	8.5	2.4	0.3
100 ppm β-シロネール	有	8.5	2.9	0.8
100 ppm シタール	有	8.5	7.9	6.0
100 ppm シンナムアルデヒド	有	8.5	5.4	2.1
100 ppm アリルイソチオシアネート	有	8.5	8.5	7.8
200 ppm o-フェニルジアミン	有	8.5	2.5	0.6
200 ppm 1,3,5-トリクロロベンゼン + T***	有	8.5	3.5	0.3
100 ppm 2,4,6-トリクロロフェノール + T***	有	8.5	3.3	0.3

\* EDA : エチレンジアミン

\*\* H : ヒノキチオール

\*\*\* T : Tween80を500ppmの濃度で使用

【0076】

実施例6：木材処理

ポリフェノール酸化酵素として市販のピリルビンオキシダーゼ（凍結乾燥物）（Sigmaから入手）を用い、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、同様に効果的な薬剤注入と固定が可能であること、pH8以上のアルカリ側において特にその効果が大きいことが示された。詳細な結果を表4に示した。

【0077】

【表4】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率(%)	
			リグニン スルホン酸	薬剤
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	8.5	7.2	12.5 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.5	15.4	23.5 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M EDTA	有	7.0	25.1	29.5 (銅)
0.04M CuSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	8.1	2.0	5.3 (銅)
0.04M CuSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	7.5	12.5	13.8 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> +0.1M ニトロ 三酢酸	有	8.2	6.8	5.7 (銅)
0.04M 炭酸銅+0.08M EDA*	有	8.2	1.6	4.1 (銅)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	1.2	3.3 (亜鉛)
0.04M NiCl <sub>2</sub> +0.08M EDA*	有	8.2	1.4	4.1 (ニッケル)
1% 酢酸	有	8.6	3.7	26.2 (酢素)
1000ppm ヒノキチオール	有	8.5	1.7	5.4
1000ppm ヒノキチオール +0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	1.9	5.5 (H**)
1000ppm ヒノキチオール +0.01M Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	有	8.5	2.4	5.4 (H**)
500 ppm (1R)-(+)-α-ビネン	有	8.5	1.0	1.2
500 ppm α-テルピネオール	有	8.5	1.1	1.4
500 ppm (1R, 2S, 5R)-(-)-メントール	有	8.5	2.8	1.3
500 ppm シネオール	有	8.5	0.8	0.6
1000 ppm (+)-ガキン・H <sub>2</sub> O	有	8.8	4.4	6.3
500 ppm クエン酸	有	8.7	6.6	8.3
10 ppm 2,3,5-トリメチルナフレン	有	8.5	2.4	0.3
100 ppm β-シトロール	有	8.5	2.9	0.8
100 ppm シトラール	有	8.5	7.9	6.0
100 ppm シンナムアルデヒド	有	8.5	5.4	2.1
100 ppm アリルイソチオシアネート	有	8.5	8.5	7.8
200 ppm o-フェニレンジアミン	有	8.5	2.5	0.6
200 ppm 1,3,5-トリクロロベンゼン + T***	有	8.5	3.5	0.3
100 ppm 2,4,6-トリクロロフェノール + T***	有	8.5	3.3	0.3

\* EDA ; エチレンジアミン

\*\* H ; ヒノキチオール

\*\*\* T ; Tween80を500ppmの濃度で使用



【0078】

実施例7：木材処理

ポリフェノール酸化酵素系として、ペルオキシダーゼを5 U/ml、及びアルコールオキシダーゼを5 U/ml、さらにメタノールを1%の濃度で使用し、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、同様に効果的な薬剤注入と固定が可能であることが示された。詳細な結果を表5に示した。なお、ペルオキシダーゼは西洋ワサビ由来品 (Type II, Sigma から入手)、アルコールオキシダーゼはキャンディダ・ボイジニ (*Candida boidini*) 由来品 (Boehringer Mannheim Biochemica から入手) を使用した。

【0079】

【表5】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率 (%)	
			リグニンスルホン酸	薬剤
0.1M CuSO <sub>4</sub> + 0.1M EDTA	有	8.5	10.9	15.2 (銅)
0.04M CuSO <sub>4</sub> + 0.08M EDTA*	有	8.1	5.2	10.3 (銅)
0.1M CuSO <sub>4</sub> + 0.1M ニトロ 三酢酸	有	8.2	10.1	7.7 (銅)
0.04M 炭酸銅 + 0.08M EDTA*	有	8.2	3.8	5.0 (銅)
0.04M 硫酸亜鉛 + 0.08M EDTA*	有	8.2	4.4	8.1 (亜鉛)
1% 杉酸	有	8.6	5.6	27.5 (杉素)
1000ppm ヒノキチオール	有	8.5	4.5	6.2 (H**)
1000 ppm (+)-ガキチン・H <sub>2</sub> O	有	8.8	5.3	8.7
500 ppm タンニン酸	有	8.7	9.2	10.3

\* EDTA : エチレンジアミン

\*\* H : ヒノキチオール

【0080】

実施例8：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30 ppm、市販

リグニンスルホン酸を5%、さらに桐油を2000ppm含む木材処理用の反応液を調製し、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、薬剤固定性のさらなる向上が認められた。詳細な結果を表6に示した。

【0081】

【表6】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率(%)	
			リグニンスルホン酸	薬剤
0.04M CuSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.1	1.5	4.4 (銅)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	1.0	3.0 (亜鉛)
0.04M NiCl <sub>2</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	1.0	3.5 (ニッケル)
1000ppm ヒノキチオール	有	8.5	1.1	0.5
1000ppm ヒノキチオール + 0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	1.0	0.6 (H**)
500 ppm (1R)-(+) - α-ピネン	有	8.5	0.7	0.2
500 ppm α-テルピネン	有	8.5	0.6	0.3
500 ppm (1R, 2S, 5R) - (-)-メントール	有	8.5	0.6	0.4
500 ppm シネオール	有	8.5	0.5	0.2
100 ppm β-シトロネール	有	8.5	1.7	0.2
100 ppm シナムアルデヒド	有	8.5	1.9	0.2
100 ppm アリルイソシアネート	有	8.5	2.1	1.3
200 ppm 1,3,5-トリクロロベンゼン + T***	有	8.5	1.2	0.2

\* EDA ; エチレンジアミン

\*\* H ; ヒノキチオール

\*\*\* T ; Tween80を500ppmの濃度で使用

【0082】

## 実施例9：木材処理

ワサビの根茎部10gをミキサーにより破碎後、水を10ml加え、これを布巾でろ過することでワサビ抽出液を得た。そして、実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を5%、さ

らに前記のワサビ抽出液を5%含む木材処理用の反応液を調製し、実施例3と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸の量を100%として、溶脱量を算出したところ、木材内部での重合反応の進行の結果、リグニンスルホン酸の溶脱量は3.2%に留まっており、ワサビ抽出物を含有する木材処理物が得られることが示された。

【0083】

#### 実施例10：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を5%、さらに様々な薬剤を含む木材処理用の反応液を調製し、実施例3及び4と同様にスギ木片(3cm×3cm×2cm、木口面が3cm×3cm)に対する減圧(前排气)及び加圧含浸処理を行った。

減圧及び加圧は、圧力反応器(5リッター容)内に図1に示した浸漬用容器をセットした後、まず、真空ポンプを用いて600~720mmHg、30分間の前排气を行い、次に装置全体を傾けて処理液を木材側に流入させることで処理液中への木材の浸漬を行い、さらに高圧窒素ガスを流入させ、10気圧、1時間の加圧を行った。

含浸処理後の木片は、さらに実施例3及び4と同様に乾燥・高分子化反応と溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、同様に効果的な薬剤注入と固定が可能であることが示された。詳細な結果を表7に示した。

【0084】

【表7】

使用薬剤とその濃度	酵素の有無	処理液のpH	溶脱率 (%)	
			リグニン酸	薬剤
—	無	8.5	26.3	—
—	有	8.5	0.3	—
0.04M CuSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.1	0.6	3.0 (銅)
0.04M ZnSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	0.8	2.8 (亜鉛)
0.04M NiCl <sub>2</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	0.9	3.2 (ニッケル)
1000ppm ヒノキオール	有	8.5	0.4	2.3
1000ppm ヒノキオール + 0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	0.4	2.5 (H**)
1000 ppm (+)-カキニ・H <sub>2</sub> O	有	8.8	2.1	2.0
500 ppm タンニン酸	有	8.7	2.3	3.1

\* EDA ; エチレンジアミン

\*\* H ; ヒノキオール

【0085】

#### 実施例 11 : 木材処理物の抗菌性試験

500ml 容のガラス・ビーカーを培養器に使い、4%グルコース、1.5%麦芽抽出物、0.3%ペプトン、2%寒天を含む100mlの寒天培地 (pH 6.5) に、腐朽菌であるオオウズラタケ (*Tyromyces palustris*) FEPRI 0507 もしくはカワラタケ (*Coriolus versicolor*) FEPRI 1030 (ともに、農林水産省森林総合研究所より入手) を接種し、26℃、1週間の培養を行った。このようにして得られた培養菌の上に、実施例10において得られた溶脱処理後の木片を、カワラタケでは直接に、オオウズラタケでは殺菌した約1mmの厚さの耐熱性プラスチックの網を置きその上に、繊維方向を垂直にして載せ、26℃で12週間置くことで抗菌操作を行った。なお、抗菌操作の前に、実施例10において得られた溶脱処理後の木片を60℃の乾燥器中に48時間置き、さらに30分間デシケータ中に置くことで十分に乾燥させた後、抗菌操作前の重量を測定した。抗菌操作終了後、木片を培養器から取り出し、表面の菌糸を十分に取り除き、約

24時間風乾した後、前記と同様に、乾燥器とデシケータを用いて十分に乾燥させてから重量を測定し、抗菌操作前の重量と比較して、重量減少率を算出した。その結果、本発明の木材処理方法により、抗菌性の付与が可能であることが示された。詳細な結果を表8に示した。

【0086】

【表8】

木材の処理条件				重量減少率 (%)	
リグニ ンスルホン 酸の有無	使用薬剤とその濃度	酵素の 有無	処理 液の pH	未処理 材	処理 材
有	—	無	8.5	38.8	30.5
有	—	有	8.5	25.1	22.4
有	0.04M CuSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.1	3.9	1.1
有	0.04M ZnSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	5.3	3.1
有	0.04M NiCl <sub>2</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	1.6	0.7
有	1000ppm ヒノキオール	有	8.5	2.2	1.5
有	1000ppm ヒノキオール + 0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	0.8	0.4
有	1000 ppm (+)-カテキ・H <sub>2</sub> O	有	8.8	9.9	8.3
有	500 ppm タニニン酸	有	8.7	12.9	10.8
無処理				45.3	33.5

\* EDA ; エチレンジアミン

【0087】

#### 実施例12：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を2%含む木材処理用の反応液を調製し、実施例10と同様にスギ木片の減圧及び加圧含浸処理と乾燥・高分子化反応を行った。なお、反応液のpHは8.5に調整した。次に、0.4% (W/V) ポリエチレンジアミン（アルドリッチ・ケミカル・カンパニから入手、平均分子量700）と0.02M硫酸銅を含む水溶液を調製し、前記の木片に対して実施例10と同様の減圧及び加圧含

浸処理を行うことで2段階目の含浸操作を行った。こうして得られた処理木材を6日間風乾した後、実施例3と同様の溶脱処理を行い、含浸処理時に注入された銅イオンの量を100%として、溶脱量を算出したところ、銅イオンの溶脱量は1.2%に留まっていた。木材内部でのリグニンスルホン酸の重合・固定と、リグニンスルホン酸、銅イオン、及びポリエチレンイミンの複合物の形成により、銅イオンが木材内に強固に固定されることが示された。

## 【0088】

また、第1段階として、5% (W/V) ポリエチレンイミンと0.25M硫酸銅を含む水溶液を、実施例9と同様にしてスギ木片に注入した後、6日間風乾し、さらに、実施例2記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を10%含む反応液をこの木片に塗布し、28℃、相対湿度80%の恒温恒湿インキュベーターに3日間置き、酵素重合反応を進行させた。その結果得られた木片は、銅錯体の木材表面への移行が防止されており、しかも、より自然な褐色の表面色を付与されていた。

## 【0089】

実施例13：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を5%、さらに0.5%のp-フェニレンジアミン・二塩酸（関東化学（株）から入手）を含む木材処理用の反応液を調製し、一部に芯材を含むスギ木片（3cm×3cm×10cm、木口面が3cm×3cm）に対して実施例10と同様の減圧及び加圧含浸処理を行い、さらに、実施例3と同様の乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行ったところ、木材の辺材部分がより強く含浸、発色、固定された結果、木材の芯材部分と辺材部分の色調、色度の差は小さくなり、より均一な外観を有する、茶褐色の着色を有する木材を得ることができた。

## 【0090】

実施例14：木材処理

40% (W/V) に調製した市販リグニンスルホン酸水溶液を、遠心（8000g, 15分間）、桐山ロート用ろ紙No. 4（有限会社桐山製作所から入手）によるろ過、もしくはホロー・ファイバー・カートリッジ（Amicon, Inc. 製

、Type H5MP01-43もしくはH5MP100-43( 各々0.1  $\mu$ mあるいはMW100,000 の分画能を有する) ) によるろ過を行って得た、上澄あるいはろ液を用いて、リグニンスルホン酸を5%、実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm含む木材処理用の反応液(pH 8.5)を調製し、木口面を市販エポキシ接着剤で封止したスギ木片(3cm×1cm×4cm、木口面が3cm×1cm)に対して、実施例10と同様の減圧及び加圧含浸処理を行った。そして、加圧含浸処理前後の重量変化から注入された処理液の重量を算出したところ、遠心、ろ過、あるいは限外ろ過による注入液量の増大を認めた。詳細な結果を表9に示した。

なお、これらの処理木片において、さらに実施例3と同様に乾燥・高分子化反応と溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸の量を100%として溶脱量を比較したところ、全ての木片で、溶脱率は0.2～0.5%の低い値であった。

【0091】

【表9】

処理方法	注入液量
遠心処理	6.7 g
ろ紙によるろ過処理	6.4 g
細・ファイバーカートリッジ (H5MP01-43) によるろ過処理	7.2 g
細・ファイバーカートリッジ (H5MP100-43) による限外ろ過処理	8.3 g
処理なし【対照】	5.1 g

【0092】

#### 実施例15：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を5%、さらに、粒径0.1 $\mu$ m以下の水酸化アルミニウム粉末を5%(W/V)で含有する木材処理用の反応液(pH 8.5)を調製し、実施例14と同様に、木口を封止したスギ木片の減圧及び加圧含浸処理と乾燥・高分子化反応を行った。こうして得られた木片、もしくは未処理の木片をガス・バー

ナーの火焰中に10秒間置いた後、木片表面の状態を観察したところ、処理木片の炭化部分は未処理木片の炭化部分に比べ明らかに小さく、難燃性が付与されていることが示された。

【0093】

#### 実施例16：木材処理

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、リグニンスルホン酸として、リグニン（アルカリ）もしくはリグニン（オルガノソルブ）（双方ともアルドリッチ・ケミカル・カンパニから入手）を用いて、さらに、実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppmで添加して木材処理用の反応液（pH 8.5）を調製し、実施例3記載と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたリグニンスルホン酸の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、リグニンスルホン酸誘導体においてもリグニンスルホン酸と同様の、酵素による固定効果が認められた。詳細な結果を表10に示した。

【0094】

【表10】

使用したリグニンスルホン酸（誘導体）	酵素の有無	リグニンスルホン酸の溶脱率（%）
5% リグニン（アルカリ）	有	0.3
2% リグニン（アルカリ） + 3% リグニン（オルガノソルブ）	有	3.6
5% リグニン（アルカリ）	無	24.5
2% リグニン（アルカリ） + 3% リグニン（オルガノソルブ）	無	22.3

【0095】

#### 実施例17：木材処理

o-バニリン5.0g及びポリエチレンイミン（平均分子量700）11.48g（双方ともアルドリッチ・ケミカル・カンパニから入手）を混合し、さらに、攪拌を行いながらイオン交換水20mlを少しずつ添加し、これを90℃、24時間加熱することでシッフ塩基を生成させた。こうして得た反応液を1%（W



／V)、実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppmの濃度で含有する木材処理用の反応液(pH 8.7)を調製し、実施例3と同様にスギ木片の減圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたo-バニリン・ポリエチレンジアミン誘導体の量を100%として、溶脱量を算出したところ、木材内部での重合反応の進行の結果、o-バニリン・ポリエチレンジアミン誘導体の溶脱量は3.5%であった。他方、ポリフェノール酸化酵素を含有しない液で処理した木材での溶脱率は19.8%であり、木材内部での重合反応進行による固定効果が認められた。

【0096】

#### 実施例18：稲藁処理物

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を15%、硫酸銅を40mM、エチレンジアミンを40mM含有する反応液(pH 8.1)を50ml調製し、ここに十分に乾燥した稲藁を約2cmの長さで裁断したもの5gを加え、攪拌し、これを2枚のプラスチック製の網(網目 約4mm)の間に板状にはさみ、これを28℃、相対湿度80%の恒温恒湿インキュベーターに7日間置き、酵素重合反応を進行させた。その結果、軽量且つ抗菌性を有する板材を得ることができた。

【0097】

#### 実施例19：容器

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸を25%含有する反応液(pH 8.5)を10ml調製し、これを市販紙タオル(キムタオル ワイパー・ホワイト、十條キンバリー(株)から入手：10cm×15cmに切断して8枚重ねで使用)に加え均一に湿らせた後、これを箱形(5cm×5cm×2.5cm、図2参照)に折り、28℃、相対湿度80%の恒温恒湿インキュベーターに2日間置き、酵素重合反応を進行させた。こうして得た箱形容器の乾燥重量を測定し、さらに野外土壌中(地下5cm)に埋設し、6ヶ月間放置した後でこれを地中から回収し、容器に付着した土壌を十分に除去し、乾燥重量を測定したところ、埋設前に比べ約15%の重量減少を示したが、容器としての形状を保持しており、生分解性を有する材料として

有用であることが示された。対照として、ポリフェノール酸化酵素を用いない他は同様に作成した容器は、乾燥後には重なった紙の剥離が認められ、強度が低いことが示された。しかも、土壌埋設後の重量減少は約80%であり、リグニンスルホン酸の大部分の溶脱とセルロース部分の分解が進行し、容器の形状を失っていた。

【0098】

#### 実施例20：消臭剤

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物を30ppm、市販リグニンスルホン酸5%、さらに(+)ーカテキン・H<sub>2</sub>Oを0.2%含む木材処理用の反応液(pH 8.5)を調製し、スギ木片(2×0.5×0.5cm、木口面が2×0.5cm)に対して実施例3と同様の減圧含浸処理を行った。含浸処理を終えた木片は28℃の恒温室に24時間置き、乾燥と高分子化反応を行った。

次にこの木片を10ml容の試験容器に入れ、さらに、10%メチルメルカプタン、50%メタノールの水溶液30μlを木片に直接接触しないように試験容器の内壁に加え、37℃、30分間静置した。そして、容器のヘッドスペースをシリンジを用いて抜き取り、ガスクロマトグラフィーによってメチルメルカプタンの濃度を分析し、木片が無い場合の濃度に対する割合を求め、この値を1から引くことで消臭率を算出した。ガスクロマトグラフィーは、カラムにSUPELLOWAX 1030m(0.25mm ID, 0.25 μm df)、キャリアガスにN<sub>2</sub>(1ml/min)、カラム温度60℃、注入口温度200℃、検出器にFIDを用いて行った。その結果、上記の処理木片は90%の消臭率を示した。なお、対照として未処理の木片を用いた場合は、35%の消臭率であった。このように本発明の処理物は、有効な消臭効果を有することが示された。

【0099】

#### 実施例21：多孔質物品処理剤

実施例1記載のポリフェノールオキシダーゼの凍結乾燥物10mg、及び市販リグニンスルホン酸粉末10gに、さらに様々な薬剤を加え、乳鉢を用いて十分に混合した。さらに、この粉末を用いて5%水溶液を調製した場合に、pHが8.0～9.0になるように少量の炭酸ナトリウム粉末を必要に応じて添加し、十分に

混和して、粉末状の多孔質物品処理剤を得た。次に、この粉末状処理剤を2週間、室温に置いた後で、粉末5gをイオン交換水100mlに溶解して多孔質物品処理用の溶液を調製した。この溶液を用いて、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧及び加圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたりグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、粉末状処理剤により多孔質物品の効果的な処理が可能であることが示された。詳細な結果を表11に示した。

## 【0100】

また、上記と同様にして得た粉末状処理剤の6gをイオン交換水12mlに溶解して溶液状の多孔質物品処理剤を得た。次に、この溶液状処理剤を20ml容ネジキャップ・試験管に移し、密栓した状態で2週間、室温に置いた後で、さらにイオン交換水により10倍に希釈して多孔質物品処理用の溶液を調製した。この溶液を用いて、実施例3及び4と同様にスギ木片の減圧及び加圧含浸処理と乾燥・高分子化反応、溶脱処理を行い、含浸処理時に注入されたりグニンスルホン酸及び薬剤の量を100%として、溶脱量を比較した。その結果、溶液状処理剤によっても多孔質物品の効果的な処理が可能であることが示された。詳細な結果を表12に示した。

【0101】

【表11】

使用薬剤	溶脱率 (%)	
	リニ スルホン酸	薬剤
—	0.5	—
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+EDTA, 2.34g	6.2	13.3 (銅)
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+EDA*, 0.96g	0.9	3.5 (銅)
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+Glycine, 0.6g	0.8	9.1 (銅)
ZnSO <sub>4</sub> , 1.3g +EDA*, 0.96g	1.1	4.8 (亜鉛)
NiCl <sub>2</sub> , 1.0g +EDA*, 0.96g	1.3	4.2 (ニッケル)
酢酸, 2g	0.6	18.1 (酢素)
ヒノキチオール, 0.2g	0.6	3.0
ヒノキチオール, 0.2g +CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 0.5g	0.8	3.5 (H**)
(+)-カキソ・H <sub>2</sub> O, 0.2g	2.9	3.2
タリニ酸, 0.1g	3.6	4.2
o-フェニレンジアミン, 0.04g	1.5	0.4

\* EDA ; エチレンジアミン

\*\* H ; ヒノキチオール

【0102】

【表12】

使用薬剤	溶脱率 (%)	
	リグニン スルホン酸	薬剤
—	0.5	—
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+EDTA, 2.34g	6.7	13.1 (銅)
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+EDA*, 0.96g	1.7	3.8 (銅)
CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 2g+Glycine, 0.6g	0.8	10.2 (銅)
ZnSO <sub>4</sub> , 1.3g +EDA*, 0.96g	1.2	5.0 (亜鉛)
NiCl <sub>2</sub> , 1.0g +EDA*, 0.96g	1.6	4.9 (ニッケル)
おろ酸, 2g	0.6	17.8 (おろ素)
ヒノキチオール, 0.2g	0.4	2.5
ヒノキチオール, 0.2g +CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O, 0.5g	0.7	3.3 (H**)
(+)-ガキシン·H <sub>2</sub> O, 0.2g	2.0	3.4
タフニン酸, 0.1g	3.7	4.6
o-フェニレンジアミン, 0.04g	2.1	0.8

\* EDA : エチレンジアミン

\*\* H : ヒノキチオール

【0103】

# 実施例22：木材処理物の防蟻性試験

実施例10において得られた溶脱処理後の木片について、実施例11と同様に乾燥重量を測定し、これらを、イエシロアリの巣の周囲約40cmの土壌上に設置し、2ヶ月間放置の後、防蟻効果を観察した。そしてさらに、表面の土などを十分に取り除き、実施例11と同様に乾燥重量を測定し、設置前の重量と比較して、重量減少率を算出した。その結果、本発明の木材処理方法により、抗菌性の付与が可能であることが示された。詳細な結果を表13に示した。

【0104】

【表13】

木材の処理条件				重量 減少率 (%)
リグニ ン酸 の有無	使用薬剤とその濃度	酵素の 有無	処理 液の pH	
有	—	無	8.5	15.3
有	—	有	8.5	5.0
有	0.04M CuSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.1	1.0
有	0.04M ZnSO <sub>4</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	1.2
有	0.08M NiCl <sub>2</sub> + 0.08M EDA*	有	8.2	0.8
有	1000ppm ヒノキオール	有	8.5	2.2
有	1000ppm ヒノキオール + 0.01M CuSO <sub>4</sub>	有	8.1	0.8
無処理				22.9

\* EDA ; エチレンジアミン

【0105】

【発明の効果】

本発明の多孔質物品の処理方法により、強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、あるいは無機化合物の表面への移行防止性が付与もしくは向上された多孔質物品が効率良く得られる。

また、本発明の多孔質物品内部処理用組成物は本発明の多孔質物品の処理方法を使用する際に特に有効である。

【図面の簡単な説明】

【図1】

浸漬用容器。

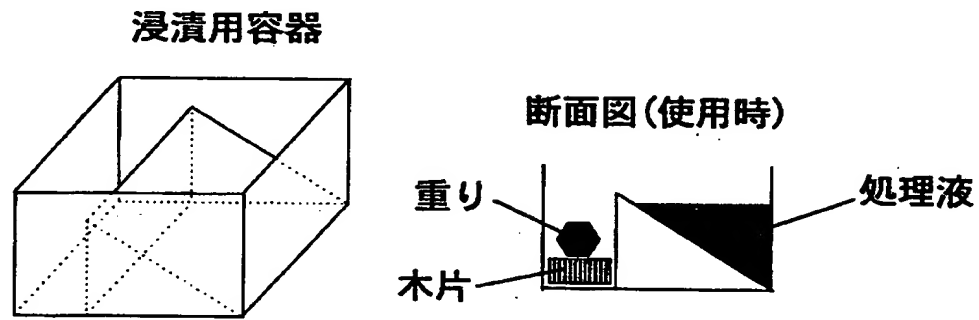
特平 8-327252

【図2】

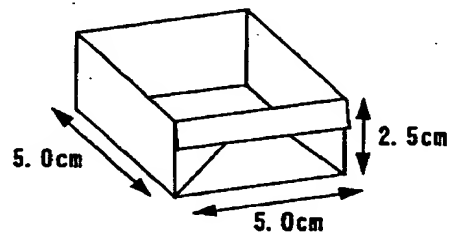
市販紙タオルで折った箱。

【書類名】 図面

【図1】



【図2】





【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を多孔質物品中で効率よく高分子化する方法及びその多孔質物品の利用方法の提供。

【解決手段】 ポリフェノール酸化作用を有する酵素を用い、フェノール性化合物及び／もしくは芳香族アミン化合物を多孔質物品中で高分子化する方法、及び、前記方法を用いる、強度、耐磨耗性、耐候性、防錆性、難燃性、抗菌性、防腐性、殺菌性、防虫性、殺虫性、抗ウィルス性、生物忌避性、接着性、薬剤徐放性、着色、寸法安定性、割れ防止性、消臭性、脱酸素性、調湿性、吸水性、撥水性、表面平滑性、生物親和性、イオン交換性、ホルムアルデヒド吸収性、薬剤溶脱防止性、あるいは無機化合物の多孔質物品表面への移行防止性が付与もしくは向上された多孔質物品の処理方法や処理剤、あるいは処理物。

【選択図】 なし

特平 8-327252

【書類名】

職権訂正データ

【訂正書類】

特許願

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】

000002004

【住所又は居所】

東京都港区芝大門1丁目13番9号

【氏名又は名称】

昭和電工株式会社

【代理人】

申請人

【識別番号】

100094237

【住所又は居所】

東京都港区芝大門1丁目13番9号 昭和電工株式  
会社内

【氏名又は名称】

矢口 平

特平 8-327252

出願人履歴情報

識別番号 [000002004]

1. 変更年月日	1990年 8月27日
[変更理由]	新規登録
住 所	東京都港区芝大門1丁目13番9号
氏 名	昭和電工株式会社

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**